

(19)日本国特許庁 (J P)

(12) 公 開 特 許 公 報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平8-151577

(43)公開日 平成8年(1996)6月11日

(51)Int.Cl. ⁶	識別記号	序内整理番号	F I	技術表示箇所
C 0 9 K 19/34		9279-4H		
C 0 7 D 263/22				
263/24				
413/04	2 1 3			

G 0 2 F 1/ 137 5 1 0

審査請求 未請求 請求項の数19 F D (全 39 頁) 最終頁に続く

(21)出願番号 特願平6-319499

(22)出願日 平成6年(1994)11月30日

(71)出願人 000001007

キヤノン株式会社

東京都大田区下丸子3丁目30番2号

(72)発明者 滝口 隆雄

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ
ノン株式会社内

(72)発明者 岩城 孝志

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ
ノン株式会社内

(72)発明者 門叶 剛司

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ
ノン株式会社内

(74)代理人 弁理士 渡辺 徳廣

最終頁に続く

(54)【発明の名称】 光学活性化合物、それを含有する液晶組成物、それを有する液晶素子、それらを用いた液晶装置
及び表示方法

(57)【要約】

【目的】 スイッチング特性が良好で、低温作動特性が改善され、応答速度の温度依存性の軽減された強誘電性液晶素子を実用できるようにするために効果的な光学活性化合物、これを含む液晶組成物、及び該液晶組成物を使用する液晶素子並びにそれらを用いた表示方法及び液晶装置を提供する。

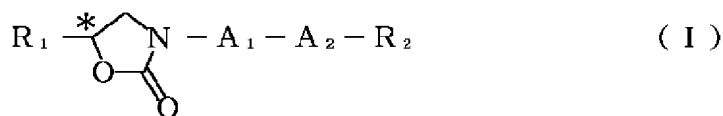
【構成】 (5R)-3-(5-デシルオキシピリミジン-2-イル)-5-オクチル-2-オキサゾリジノン等の光学活性化合物、該光学活性化合物の少なくとも1種を含有する液晶組成物、及び該液晶組成物を1対の電極基板間に配置してなる液晶素子ならびにそれらを用いた表示方法および液晶装置。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記一般式 (I) で示される光学活性化

合物。

【化1】



〔式中、 R_1 は炭素原子数が2から20である直鎖状、分岐状または環状のアルキル基（該アルキル基中の1つもしくは2つ以上の $-\text{CH}_2-$ はヘテロ原子が隣接しない条件で $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{CY}_1\text{Y}_2-$ 、 $-\text{CH}=\text{CH}-$ 、 $-\text{C}\equiv\text{C}-$ に置き換えられていてもよい。また、該アルキル基中の1つもしくは2つ以上の $-\text{CH}_3$ は $-\text{CH}_2\text{F}$ 、 $-\text{CHF}_2$ または $-\text{CN}$ に置き換えられていてもよい。 Y_1 、 Y_2 は H 、 F 、 CH_2F 、 CHF_2 、 CF_3 、 CN または炭素原子数が1から5である直鎖状のアルキル基を示す。 C^* は不斉炭素原子を示す。）を示す。 R_2 は炭素原子数が2から20である直鎖状、分岐状または環状のアルキル基（該アルキル基中の1つもしくは2つ以上の $-\text{CH}_2-$ はヘテロ原子が隣接しない条件で $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{CH}=\text{CH}-$ 、 $-\text{C}\equiv\text{C}-$ に置き換えられていてもよい。）を示す。 A_1 はピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、チオフェン-2, 5-ジイル、2, 6-ナフチレン、チアゾール-2, 5-ジイル、チアジアゾール-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイル、ピリダジン-3, 6-ジイル、ベンゾチアゾール-2, 5-ジイル、ベンゾチアゾール-2, 6-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 5-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 6-ジイル、キノキサリン-2, 6-ジイルまたはキノリン-2, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、2-アルキルインダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイルまたは2-アルキルクマラン-2, 5-ジイルを示す。 A_2 は A_1 、単結合、1, 4-フェニレン、1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレン、1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルを示す。ここで $*$ は光学活性であることを示し、1, 4-フェニレンの置換基は F 、 Cl 、 Br 、 CH_3 、 CF_3 または CN であり、2-アルキルインダン-2, 5-ジイル及び2-アルキルクマラン-2, 5-ジイルのアルキル基は炭素原子数1~18の直鎖状または分岐状のアルキル基である。〕

【請求項2】 前記一般式 (I) で表わされる光学活性化化合物が下記の (Ia) ~ (Ic) のいずれかである請求項1記載の光学活性化化合物。

(Ia) A_1 がピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイルまたはピリダジン-3, 6-ジイルであり、 A_2 が単結合、1, 4-フェニレン、1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレン、ピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジ

ン-2, 5-ジイル、チオフェン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイル、チアジアゾール-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイル、ピリダジン-3, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイル、1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルから選ばれる光学活性化化合物。

(Ib) A_1 がチオフェン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイルまたはチアジアゾール-2, 5-ジイルであり、 A_2 が単結合、1, 4-フェニレン、1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレン、ピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、チオフェン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイル、チアジアゾール-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイル、ピリダジン-3, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイル、1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルから選ばれる光学活性化化合物。

(Ic) A_1 が2, 6-ナフチレン、ベンゾチアゾール-2, 5-ジイル、ベンゾチアゾール-2, 6-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 5-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 6-ジイル、キノキサリン-2, 6-ジイル、キノリン-2, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、2-アルキルインダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイルまたは2-アルキルクマラン-2, 5-ジイルであり、 A_2 が単結合、1, 4-フェニレン、1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレン、ピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、チオフェン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイル、チアジアゾール-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイル、ピリダジン-3, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイル、1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルから選ばれる光学活性化化合物。

【請求項3】 前記一般式 (I) で表わされる光学活性化化合物が下記の (Iaa) ~ (Icb) のいずれかである請求項1記載の光学活性化化合物。

(Iaa) A_1 がピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイルまたはピリダジン-3, 6-ジイルであり、 A_2 が単結合である光学活性化化合物。

(Iab) A_1 がピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジ

ン-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイルまたはピリダジン-3, 6-ジイルであり、 A_2 が1, 4-フェニレン、1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレン、インダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイル、1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルである光学活性化合物。

(I a c) A_1 がピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイルまたはピリダジン-3, 6-ジイルであり、 A_2 がピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイルまたはピリダジン-3, 6-ジイルである光学活性化合物。

(I b a) A_1 がチオフェン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイルまたはチアジアゾール-2, 5-ジイルであり、 A_2 が単結合である光学活性化合物。

(I b b) A_1 がチオフェン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイルまたはチアジアゾール-2, 5-ジイルであり、 A_2 が1, 4-フェニレン、1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレン、インダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイル、1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルである光学活性化合物。

(I c a) A_1 が2, 6-ナフチレン、ベンゾチアゾール-2, 5-ジイル、ベンゾチアゾール-2, 6-ジイ

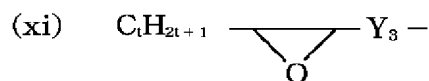
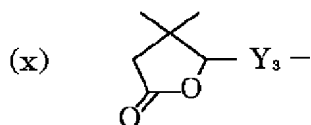
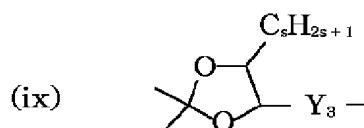
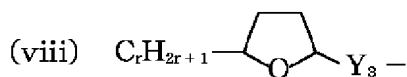
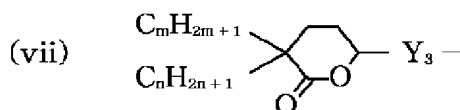
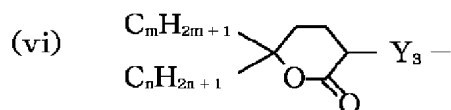
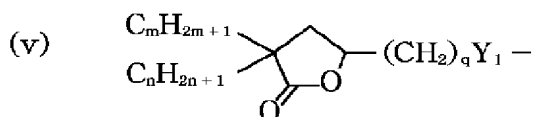
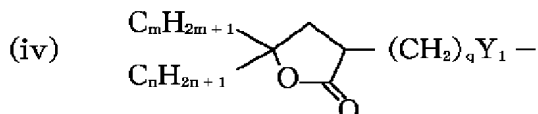
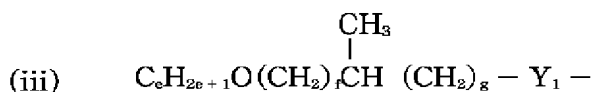
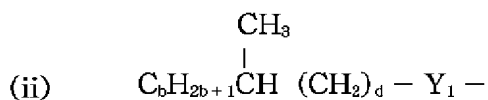
ル、ベンゾオキサゾール-2, 5-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 6-ジイル、キノキサリン-2, 6-ジイル、キノリン-2, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、2-アルキルインダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイルまたは2-アルキルクマラン-2, 5-ジイルであり、 A_2 が単結合である光学活性化合物。

(I c b) A_1 が2, 6-ナフチレン、ベンゾチアゾール-2, 5-ジイル、ベンゾチアゾール-2, 6-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 5-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 6-ジイル、キノキサリン-2, 6-ジイル、キノリン-2, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、2-アルキルインダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイルまたは2-アルキルクマラン-2, 5-ジイルであり、 A_2 が1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルである光学活性化合物。

【請求項4】 前記一般式(I)で表される光学活性化合物の R_1 が炭素原子数2~20の直鎖状あるいは分岐状のアルキル基である請求項1乃至3のいずれかの項に記載の光学活性化合物。

【請求項5】 前記一般式(I)で表わされる光学活性化合物の R_2 が下記の(i)~(xi)のいずれかである請求項1乃至4のいずれかの項に記載の光学活性化合物。

【化2】



(式中、aは1から16の整数、d、gは0から7の整数、bは1から10の整数、fは0又は1、m、n、q、r、s、tは0から10整数。但し、 $b+d \leq 16$ 、 $e+f+g \leq 16$ の条件を満たす。Y₁は単結合、-O-、-COO-、-OCO-を示し、Y₂は-COO-、-CH₂O-、-CH₂CH₂O-、-CH₂CH₂CH₂O-、-CH₂CH₂-を示す。Y₃は単結合、-COO-、-CH₂O-、-OCO-、-OCH₂-を示す。光学活性であってもよい。)

【請求項6】 請求項1記載の光学活性化合物を少なくとも一種を含有することを特徴とする液晶組成物。

【請求項7】 請求項1乃至5のいずれかに記載の光学活性化合物の含有量が1～80重量%である請求項6記載の液晶組成物。

【請求項8】 請求項1乃至5のいずれかに記載の光学活性化合物の含有量が1～60重量%である請求項6記

載の液晶組成物。

【請求項9】 請求項1乃至5のいずれかに記載の光学活性化合物の含有量が1～40重量%である請求項6記載の液晶組成物。

【請求項10】 前記液晶組成物がカイラルスメクチック相を有する請求項6記載の液晶組成物。

【請求項11】 請求項6乃至10のいずれかに記載の液晶組成物を一対の電極基板間に配置してなることを特徴とする液晶素子。

【請求項12】 前記電極基板上にさらに配向制御層が設けられている請求項11記載の液晶素子。

【請求項13】 前記配向制御層がラビング処理された層である請求項12記載の液晶素子。

【請求項14】 液晶分子のらせんが解除された膜厚で前記一対の電極基板を配置する請求項11乃至13のいずれかの項に記載の液晶素子。

【請求項15】 請求項6乃至10のいずれかに記載の液晶組成物を用いたことを特徴とする表示方法。

【請求項16】 請求項11乃至14のいずれかに記載の液晶素子を有することを特徴とする液晶装置。

【請求項17】 液晶素子の駆動回路を有する請求項16記載の液晶装置。

【請求項18】 光源を有する請求項16又は17記載の液晶装置。

【請求項19】 請求項6乃至10のいずれかに記載の液晶組成物を画像情報に応じて制御し表示画像を得ることを特徴とする表示方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】本発明は、新規な光学活性化合物、それを含有する液晶組成物およびそれを使用した液晶素子並びに表示装置に関し、さらに詳しくは電界に対する応答特性が改善された新規な液晶組成物、およびそれを使用した液晶表示素子や液晶—光シャッター等に利用される液晶素子並びに該液晶素子を表示に使用した表示装置に関するものである。

【0002】

【従来の技術】従来より、液晶は電気光学素子として種々の分野で応用されている。現在実用化されている液晶素子はほとんどが、例えばエム シャット (M. Schadt) とダブリュ ヘルフリッヒ (W. Helfrich) 著 “アプライド フィジックス レターズ” (“Applied Physics Letters”) Vol. 18, No. 4 (1971. 2. 15) P. 127~128の “Voltage Dependent Optical Activity of a Twisted Nematic Liquid Crystal” に示されたTN (Twisted Nematic) 型の液晶を用いたものである。

【0003】これらは、液晶の誘電的配列効果に基づいており、液晶分子の誘電異方性のために平均分子軸方向が、加えられた電場により特定の方向に向く効果を利用している。これらの素子の光学的な応答速度の限界はミリ秒であるといわれ、多くの応用のためには遅すぎる。

【0004】一方、大型平面ディスプレイへの応用では、価格、生産性などを考え合わせると単純マトリクス方式による駆動が最も有力である。単純マトリクス方式においては、走査電極群と信号電極群をマトリクス状に構成した電極構成が採用され、その駆動のためには、走査電極群に順次周期的にアドレス信号を選択印加し、信号電極群には所定の情報信号をアドレス信号と同期させて並列的に選択印加する時分割駆動方式が採用されている。

【0005】しかし、この様な駆動方式の素子に前述したTN型の液晶を採用すると走査電極が選択され、信号電極が選択されない領域、或いは走査電極が選択され

ず、信号電極が選択される領域（所謂“半選択点”）にも有限に電界がかかってしまう。

【0006】選択点にかかる電圧と、半選択点にかかる電圧の差が十分に大きく、液晶分子を電界に垂直に配列させるのに要する電圧閾値がこの中間の電圧値に設定されるならば、表示素子は正常に動作するわけであるが、走査線数 (N) を増加していった場合、画面全体 (1フレーム) を走査する間に一つの選択点に有効な電界がかかっている時間 (duty比) が $1/N$ の割合で減少してしまう。

【0007】このために、くり返し走査を行なった場合の選択点と非選択点にかかる実効値としての電圧差は、走査線数が増えれば増える程小さくなり、結果的には画像コントラストの低下やクロストークが避け難い欠点となっている。

【0008】この様な現象は、双安定性を有さない液晶（電極面に対し、液晶分子が水平に配向しているのが安定状態であり、電界が有効に印加されている間のみ垂直に配向する）を時間的蓄積効果を利用して駆動する（即ち、繰り返し走査する）ときに生ずる本質的には避け難い問題点である。

【0009】この点を改良する為に、電圧平均化法、2周波駆動法や、多重マトリクス法等が既に提案されているが、いずれの方法でも不充分であり、表示素子の大画面化や高密度化は、走査線数が十分に増やせないことによって頭打ちになっているのが現状である。

【0010】この様な従来型の液晶素子の欠点を改善するものとして、双安定性を有する液晶素子の使用がクラーク (Clark) およびラガウェル (Lagerwall) により提案されている（特開昭56-107216号公報、米国特許第4,367,924号明細書等）。双安定性液晶としては、一般にカイラルスメクティックC相 (SmC* 相) 又はH相 (SmH* 相) を有する強誘電性液晶が用いられる。

【0011】この強誘電性液晶は電界に対して第1の光学的安定状態と第2の光学的安定状態からなる双安定状態を有し、従って前述のTN型の液晶で用いられた光学変調素子とは異なり、例えば一方の電界ベクトルに対して第1の光学的安定状態に液晶が配向し、他方の電界ベクトルに対しては第2の光学的安定状態に液晶が配向されている。また、この型の液晶は、加えられる電界にตอบสนองして、上記2つの安定状態のいずれかを取り、且つ電界の印加のないときはその状態を維持する性質（双安定性）を有する。

【0012】以上の様な双安定性を有する特徴に加えて、強誘電性液晶は高速応答性であるという優れた特徴を持つ。それは強誘電性液晶の持つ自発分極と印加電場が直接作用して配向状態の転移を誘起するためであり、誘電率異方性と電場の作用による応答速度より3~4オーダー速い。

【0013】この様に強誘電性液晶はきわめて優れた特性を潜在的に有しており、このような性質を利用することにより、上述した従来のTN型素子の問題点の多くに対して、かなり本質的な改善が得られる。特に、高速光学光シャッターや高密度、大画面ディスプレイへの応用が期待される。このため強誘電性を持つ液晶材料に関しては広く研究がなされているが、現在までに開発された強誘電性液晶材料は、低温作動特性、高速応答性、コントラスト等を含めて液晶素子に用いる十分な特性を備えているとは言い難い。

【0014】応答時間 τ と自発分極の大きさ P_s および粘度 η の間には、下記の式[1]

【0015】

【数1】

$$\tau = \frac{\eta}{P_s \cdot E} \quad [1]$$

(ただし、Eは印加電界である。)の関係が存在する。

【0016】したがって、応答速度を速くするには、

(ア) 自発分極の大きさ P_s を大きくする

(イ) 粘度 η を小さくする

(ウ) 印加電界Eを大きくする

$$I/I_0 = \sin^2 4\theta_a \sin^2 \frac{\Delta n d}{\lambda} \pi \quad [2]$$

[2]式中、 I_0 は入射光強度、 I は透過光強度、 θ_a は以下で定義される見かけのチルト角、 Δn は屈折率異方性、 d は液晶層の膜厚、そして、 λ は入射光の波長である。

【0022】前述の非らせん構造におけるチルト角 θ_a は、第1と第2の配向状態でのねじれ配列した液晶分子の平均分子軸方向の角度として現われることになる。

[2]式によれば、見かけのチルト角 θ_a が22.5°の角度の時最大の透過率となり、双安定性を実現する非らせん構造でのチルト角 θ_a は22.5°にできる限り近いことが必要である。

【0023】しかしながら、前述のクラークとラガウォールによって発表された双安定性を示す非らせん構造の強誘電性液晶に対して適用した場合には、下記の如き問題点を有し、コントラスト低下の原因となっている。

【0024】第1に、従来のラビング処理したポリイミド膜によって配向させて得られた非らせん構造の強誘電性液晶での見かけのチルト角 θ_a (2つの安定状態の分子軸のなす角度の1/2)が強誘電性液晶でのチルト角(後述の図4に示す三角錐の頂角の1/2の角度 θ)と較べて小さくなっている為に透過率が低い。

【0025】第2に電界を印加しないスタティック状態におけるコントラストは高くても、電圧を印加して駆動表示を行った場合に、マトリックス駆動における非選択期間の微少電界により液晶分子が揺らぐ為に黒が淡くな

方法がある。

【0017】しかし印加電界は、IC等で駆動するため上限があり、出来るだけ低い方が望ましい。よって、実際には粘度 η を小さくするか、自発分極の大きさ P_s の値を大きくする必要がある。

【0018】一般的に自発分極の大きい強誘電性カイラルスメクチック液晶化合物においては、自発分極のもたらすセルの内部電界も大きく、双安定状態をとり得る素子構成への制約が多くなる傾向にある。又、いたずらに自発分極を大きくしても、それにつれて粘度も大きくなる傾向にあり、結果的には応答速度はあまり速くならないことが考えられる。

【0019】また、実際のディスプレイとしての使用温度範囲が例えば5〜40℃程度とした場合、応答速度の変化が一般に20倍程もあり、駆動電圧および周波数による調節の限界を越えているのが現状である。

【0020】また、一般に、液晶の複屈折を利用した液晶素子の場合、直交ニコル下での透過率は、下記の[2]式で表わされる。

【0021】

【数2】

$\Delta n d$

る。

【0026】以上、述べたように強誘電性液晶素子を実用化するためには、高速応答性を有し、応答速度の温度依存性が小さく、かつコントラストの高いカイラルスメクチック相を示す液晶組成物が要求される。

【0027】さらにディスプレイの均一なスイッチング、良好な視角特性、低温保存性、駆動ICへの負荷の軽減などのために液晶組成物の自発分極、カイラルスメクチックCピッチ、コレステリックピッチ、液晶相をとる温度範囲、光学異方性、チルト角、誘電異方性などを適正化する必要がある。

【0028】

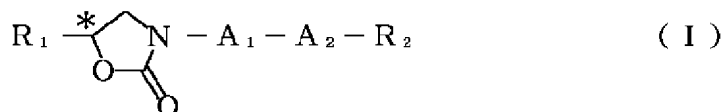
【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、強誘電性液晶素子を実用化できるようにする為に、大きな自発分極の付与性、高速応答性、応答速度の温度依存性の軽減、高コントラストに効果的な光学活性化化合物、これを含む液晶組成物、特に強誘電性カイラルスメクチック液晶組成物、および該液晶組成物を使用する液晶素子並びにそれらを用いた表示装置および表示方法を提供することにある。

【0029】

【課題を解決するための手段】本発明は下記一般式(I)

【0030】

【化3】



【0031】〔式中、 R_1 は炭素原子数が2から20である直鎖状、分岐状または環状のアルキル基（該アルキル基中の1つもしくは2つ以上の $-\text{CH}_2-$ はヘテロ原子が隣接しない条件で $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{C}(\text{Y}_1\text{Y}_2)-$ 、 $-\text{CH}=\text{CH}-$ 、 $-\text{C}\equiv\text{C}-$ に置き換えられていてもよい。また、該アルキル基中の1つもしくは2つ以上の $-\text{CH}_3$ は $-\text{CH}_2\text{F}$ 、 $-\text{CHF}_2$ または $-\text{CN}$ に置き換えられていてもよい。 Y_1 、 Y_2 はH、F、 CH_2F 、 CHF_2 、 CF_3 、 CN または炭素原子数が1から5である直鎖状のアルキル基を示す。 $*$ Cは不斉炭素原子を示す。）を示す。

【0032】 R_2 は炭素原子数が2から20である直鎖状、分岐状または環状のアルキル基（該アルキル基中の1つもしくは2つ以上の $-\text{CH}_2-$ はヘテロ原子が隣接しない条件で $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{CH}=\text{CH}-$ 、 $-\text{C}\equiv\text{C}-$ に置き換えられていてもよい。）を示す。

【0033】 A_1 はピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、チオフェン-2, 5-ジイル、2, 6-ナフチレン、チアゾール-2, 5-ジイル、チアジアゾール-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイル、ピリダジン-3, 6-ジイル、ベンゾチアゾール-2, 5-ジイル、ベンゾチアゾール-2, 6-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 5-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 6-ジイル、キノキサリン-2, 6-ジイルまたはキノリン-2, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、2-アルキルインダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイルまたは2-アルキルクマラン-2, 5-ジイルを示す。

【0034】 A_2 は A_1 、単結合、1, 4-フェニレン、1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレン、1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルを示す。ここで $*$ は光学活性であることを示し、1, 4-フェニレンの置換基はF、Cl、Br、 CH_3 、 CF_3 またはCNであり、2-アルキルインダン-2, 5-ジイル及び2-アルキルクマラン-2, 5-ジイルのアルキル基は炭素原子数1~18の直鎖状または分岐状のアルキル基である。〕

【0035】で表わされる光学活性化合物、該光学活性化合物の少なくとも1種を含有する液晶組成物、及び該液晶組成物を1対の電極基板間に配置してなる液晶素子並びにそれらを用いた表示方法及び液晶装置を提供するものである。

【0036】本発明者らは、一般式(I)で示される光学活性化合物を検討した結果、本発明の化合物を含む強

誘電性カイラルスメクチック液晶組成物、及びそれを使用した液晶素子が良好な配向性、高速応答性、応答速度の温度依存性の軽減、高いコントラストなど、諸特性の改良がなされ、良好な表示特性が得られることを見いだした。

【0037】また本発明の化合物は、他の化合物との溶解性がよく、液晶混合物としての自発分極、カイラルスメクチックCピッチ、コレステリックピッチ、液晶相をとる温度範囲、光学異方性、チルト角、誘電異方性などの調整に使用することも可能である。

【0038】なお、液晶組成物の成分としての光学活性オキサゾリジノン化合物としては、特開平3-151371号公報、特開平4-234378号公報および日本化学会第67春季年会講演予集II、636頁、1B310(1994年)が知られている。しかしながら本発明の一般式(I)で示される光学活性オキサゾリジノン化合物は知られていない。

【0039】本発明の一般式(I)で表わされる化合物のうちで下記の(Ia)~(Ic)のいずれかを満たす光学活性化合物が好ましい。

(Ia) A_1 がピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイルまたはピリダジン-3, 6-ジイルであり、 A_2 が単結合、1, 4-フェニレン、1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレン、ピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、チオフェン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイル、チアジアゾール-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイル、ピリダジン-3, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイル、1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルから選ばれる光学活性化合物。

【0040】(Ib) A_1 がチオフェン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイルまたはチアジアゾール-2, 5-ジイルであり、 A_2 が単結合、1, 4-フェニレン、1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレン、ピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、チオフェン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイル、チアジアゾール-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイル、ピリダジン-3, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイル、1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルから選ばれる光学活性化合物。

【0041】(Ic) A_1 が2, 6-ナフチレン、ベンゾチアゾール-2, 5-ジイル、ベンゾチアゾール-

2, 6-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 5-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 6-ジイル、キノキサリン-2, 6-ジイル、キノリン-2, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、2-アルキルインダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイルまたは2-アルキルクマラン-2, 5-ジイルであり、 A_2 が単結合、1, 4-フェニレン、1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレン、ピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、チオフェン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイル、チアジアゾール-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイル、ピリダジン-3, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイル、1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルから選ばれる光学活性化合物。

【0042】(Ia)は比較的低い融点を有し、低粘性で液晶組成物の高速応答性、応答速度の温度依存性の低減などに有効であり、他の液晶化合物との相溶性も良い。(Ib)および(Ic)は液晶組成物の応答速度の温度依存性や配向性を改善し、液晶素子の高コントラスト化に有効である。

【0043】 A_1 、 A_2 をさらに限定した(Ia)～(Ic)は上述の効果がさらに高まる光学活性化合物である。

(Iaa) A_1 がピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイルまたはピリダジン-3, 6-ジイルであり、 A_2 が単結合である光学活性化合物。

【0044】(Iab) A_1 がピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイルまたはピリダジン-3, 6-ジイルであり、 A_2 が1, 4-フェニレン、1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレン、インダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイル、1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルである光学活性化合物。

【0045】(Iac) A_1 がピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイルまたはピリダジン-3, 6-ジイルであり、 A_2 がピリミジン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、ピラジン-2, 5-ジイルまたはピリダジン-

3, 6-ジイルである光学活性化合物。

【0046】(Iba) A_1 がチオフェン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイルまたはチアジアゾール-2, 5-ジイルであり、 A_2 が単結合である光学活性化合物。

【0047】(Ibb) A_1 がチオフェン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイルまたはチアジアゾール-2, 5-ジイルであり、 A_2 が1, 4-フェニレン、1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレン、インダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイル、1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルである光学活性化合物。

【0048】(Ica) A_1 が2, 6-ナフチレン、ベンゾチアゾール-2, 5-ジイル、ベンゾチアゾール-2, 6-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 5-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 6-ジイル、キノキサリン-2, 6-ジイル、キノリン-2, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、2-アルキルインダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイルまたは2-アルキルクマラン-2, 5-ジイルであり、 A_2 が単結合である光学活性化合物。

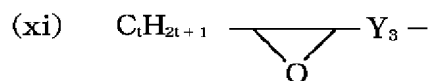
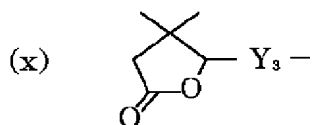
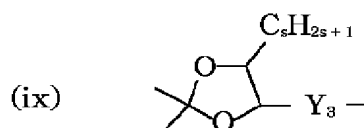
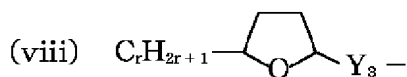
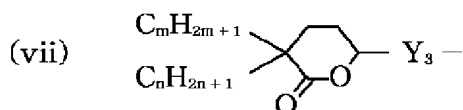
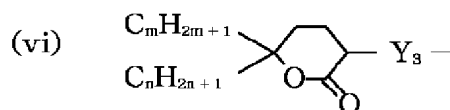
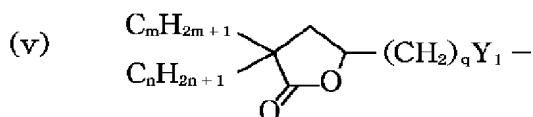
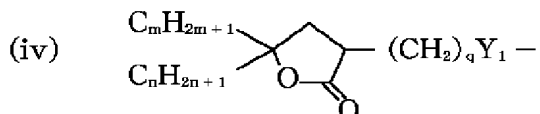
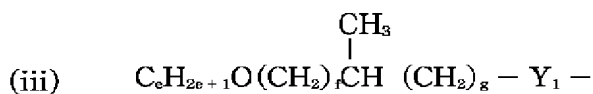
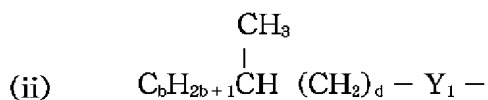
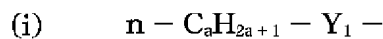
【0049】(Icb) A_1 が2, 6-ナフチレン、ベンゾチアゾール-2, 5-ジイル、ベンゾチアゾール-2, 6-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 5-ジイル、ベンゾオキサゾール-2, 6-ジイル、キノキサリン-2, 6-ジイル、キノリン-2, 6-ジイル、インダン-2, 5-ジイル、2-アルキルインダン-2, 5-ジイル、クマラン-2, 5-ジイルまたは2-アルキルクマラン-2, 5-ジイルであり、 A_2 が1, 4-シクロヘキシレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイルまたは1, 3-ジチアン-2, 5-ジイルである光学活性化合物。

【0050】(I)式に1個または2個の置換基を有する1, 4-フェニレンが存在する場合、好ましい置換基はハロゲン原子、トリフルオロメチル基であり、より好ましくはフッ素原子である。

【0051】前記一般式(I)で R_2 は好ましくは下記(i)～(xi)の中から選ばれる。

【0052】

【化4】



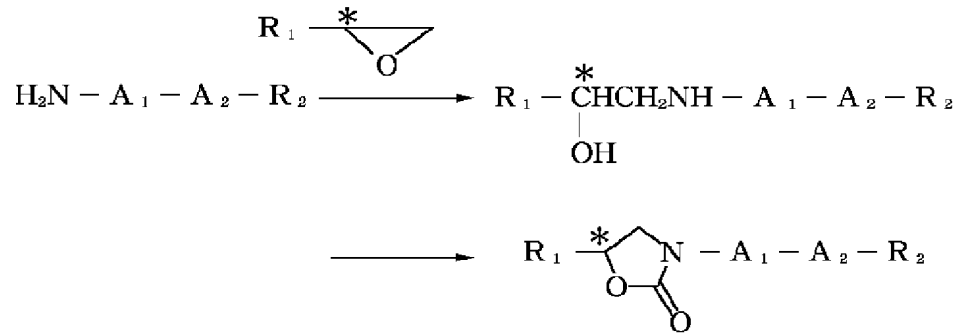
【0053】(式中、aは1から16の整数、d、gは0から7の整数、bは1から10の整数、fは0又は1、m、n、q、r、s、tは0から10整数。但し、 $b+d \leq 16$ 、 $e+f+g \leq 16$ の条件を満たす。Y₁は単結合、-O-、-COO-、-OCO-を示し、Y₂は-COO-、-CH₂O-、-CH₂CH₂O-、-CH₂CH₂CH₂O-、-CH₂CH₂-を示す。Y₃は単結合、-COO-、-CH₂O-、-OCO-、-OCH₂-を示す。光学活性であってもよい。)

【0054】R²が(i)～(iii)の場合、相溶性、低粘性などの点で好ましい。また、(iv)～(xi)が光学活性基である場合、自発分極付与性の増大やChピッチの調整などの点ですぐれている。

【0055】次に、一般式(I)で示される光学活性化合物の合成法の一例を示す。

【0056】

【化5】

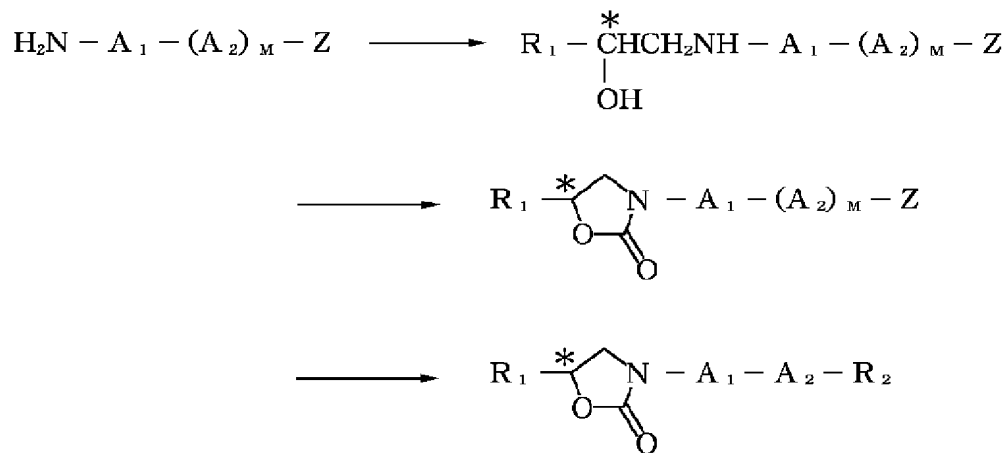


【0057】この他、次に示すように A_1 あるいは A_2 に置換基 Z （たとえば、臭素原子、ヨウ素原子あるいはメトキシ基やベンジルオキシ基など水酸基に変換可能な基）を存在させ、オキサゾリジノンに閉環した後に $-\text{A}$

$_1 - \text{A}_2 - \text{R}$ を生成させることも可能である。（ M は0または1）

【0058】

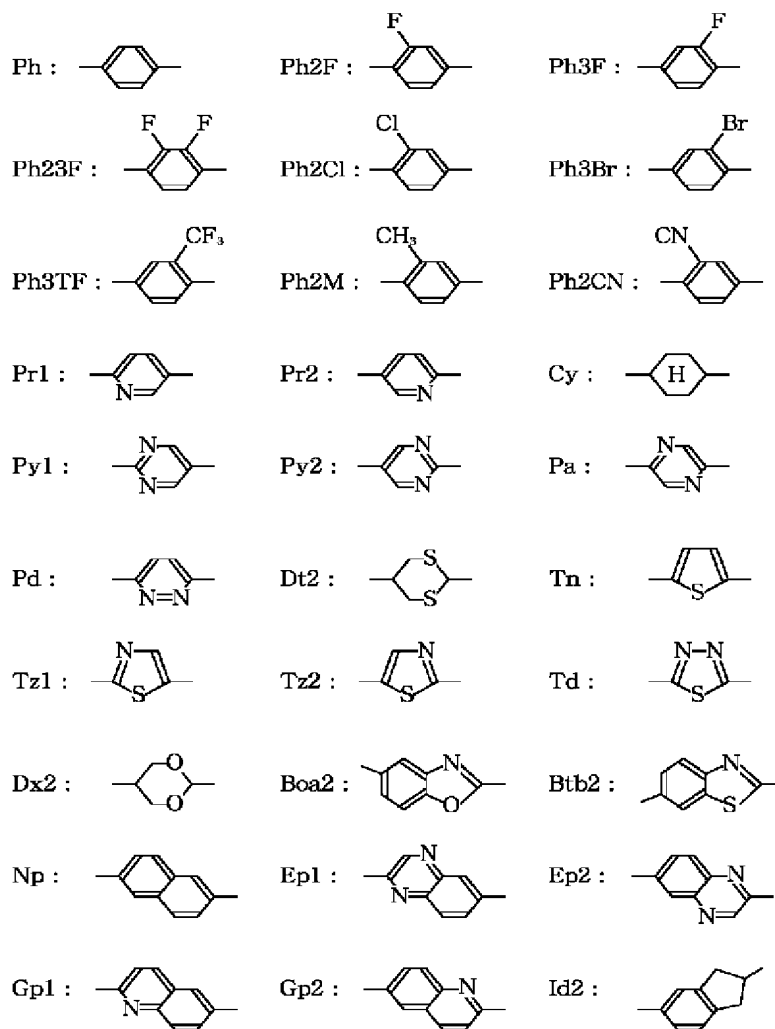
【化6】



【0059】次に、一般式（I）で示される光学活性化合物の具体的な構造式を表1～9に示す。以後、本発明中で用いられる略記は以下の基を示す。

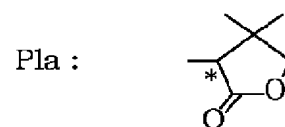
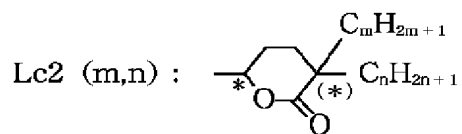
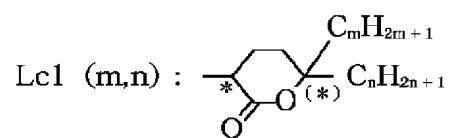
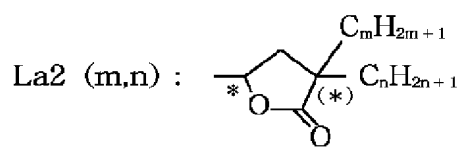
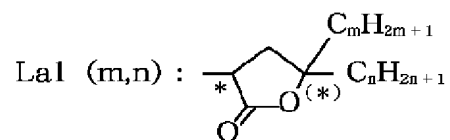
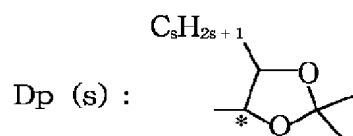
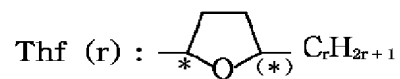
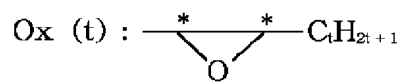
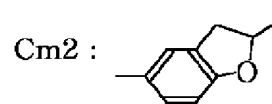
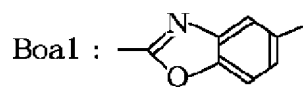
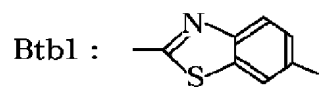
【0060】

【化7】



【 0 0 6 1 】

【 化 8 】



【 0 0 6 2 】

【表1】

No.	R ₁	A ₁	A ₂	R ₂
1	C ₂ H ₅	Py1	—	C ₅ H ₁₁
2	C ₄ H ₉	Py1	—	C ₈ H ₁₇
3	C ₆ H ₁₃	Py1	—	C ₁₀ H ₂₁
4	C ₅ H ₁₁ OCH ₂	Py1	—	C ₆ H ₁₃
5	C ₈ H ₁₇	Py1	—	OC ₁₀ H ₂₁
6	C ₁₀ H ₂₁	Py1	—	OC ₃ H ₇
7	C ₉ H ₁₉ OCH ₂	Py1	—	OC ₆ H ₁₃
8	CH ₂ = CH (CH ₂) ₆	Py1	—	OC ₁₂ H ₂₅
9	C ₂ H ₅	Py2	—	C ₄ H ₉
10	C ₅ H ₁₁	Py2	—	C ₈ H ₁₇
11	C ₆ H ₁₃	Py2	—	C ₆ H ₁₃
12	C ₈ H ₁₇	Py2	—	C ₉ H ₁₉
13	C ₉ H ₁₉	Py2	—	OC ₅ H ₁₁
14	C ₁₁ H ₂₃	Py2	—	OC ₁₀ H ₂₁
15	C ₁₄ H ₂₉	Py2	—	C ₂ H ₅
16	C ₆ H ₁₃ OCH ₂	Py2	—	OC ₁₃ H ₂₇
17	C ₃ H ₇	Pr1	—	OC ₁₀ H ₂₁

【 0 0 6 3 】

【 表 2 】

No.	R ₁	A ₁	A ₂	R ₂
18	C ₇ H ₁₅	Pr1	—	C ₆ H ₁₃
19	C ₁₀ H ₂₁	Pr1	—	OC ₆ H ₁₁
20	C ₁₂ H ₂₅	Pr1	—	C ₂ H ₅
21	C ₁₅ H ₃₁	Pr1	—	OC ₉ H ₁₉
22	C ₅ H ₁₁ OCH ₂	Pr1	—	C ₈ H ₁₇
23	C ₁₀ H ₂₁ OCH ₂	Pr1	—	C ₇ H ₁₅
24	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{CHCH}_2 \\ * \end{array}$	Pr1	—	C ₁₁ H ₂₃
25	C ₂ H ₅	Pr2	—	C ₁₅ H ₃₁
26	C ₆ H ₁₃	Pr2	—	OC ₁₂ H ₂₅
27	C ₇ H ₁₅	Pr2	—	OC ₉ H ₁₉
28	C ₈ H ₁₇	Pr2	—	C ₆ H ₁₃
29	C ₁₀ H ₂₁	Pr2	—	C ₈ H ₁₇
30	C ₈ H ₁₇ OCH ₂	Pr2	—	OC ₅ H ₁₁
31	C ₁₁ H ₂₃ OCH ₂	Pr2	—	C ₁₀ H ₂₁
32	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_8\text{H}_7\text{OCHCH}_2 \\ * \end{array}$	Pr2	—	OC ₁₄ H ₂₉

【 0 0 6 4 】

【 表 3 】

No.	R ₁	A ₁	A ₂	R ₂
33	C ₅ H ₁₁	Tn	—	C ₈ H ₁₇
34	C ₂ H ₅	Np	—	OC ₁₆ H ₃₁
35	C ₄ H ₉	Np	—	C ₈ H ₁₇
36	C ₆ H ₁₃	Np	—	$\begin{array}{c} \text{OCO}_x \text{ (3)} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$
37	C ₉ H ₁₉	Np	—	OCH ₂ La2 (6,0)
38	C ₁₁ H ₂₃	Np	—	$\begin{array}{c} \text{OCC}_7\text{H}_{16} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$
39	C ₁₃ H ₂₇	Np	—	C ₆ H ₁₃
40	C ₁₅ H ₃₁	Np	—	O (CH ₂) ₈ C ≡ CH
41	C ₆ H ₁₃ OCH ₂	Np	—	$\begin{array}{c} \text{COC}_9\text{H}_{19} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$
42	C ₉ H ₁₉ OCH ₂	Np	—	OCH ₂ Lc2 (6,0)
43	CH ₂ = CH (CH ₂) ₆	Np	—	C ₅ H ₁₁
44	C ₇ H ₁₅	Tz1	—	C ₁₀ H ₂₁
45	C ₁₆ H ₃₃	Tz1	—	C ₃ H ₇
46	C ₈ H ₁₇ OCH ₂	Tz2	—	C ₁₀ H ₂₁

【 0 0 6 5 】

【 表 4 】

No.	R ₁	A ₁	A ₂	R ₂
47	(CH ₃) ₂ CHCH ₂	Tz2	—	C ₁₄ H ₂₉
48	C ₂ H ₅	Td	—	C ₁₁ H ₂₃
49	C ₉ H ₁₉	Td	—	C ₈ H ₁₇
50	C ₃ H ₇	Pa	—	C ₄ H ₉
51	C ₆ H ₁₃	Pa	—	OC ₆ H ₁₃
52	C ₇ H ₁₅ OCH ₂	Pa	—	OC ₅ H ₁₁
53	C ₁₁ H ₂₃ OCH ₂	Pa	—	C ₇ H ₁₅
54	C ₁₂ H ₂₅	Pa	—	C ₁₂ H ₂₅
55	C ₄ H ₉	Pd	—	C ₁₂ H ₂₅
56	C ₅ H ₁₁	Pd	—	C ₉ H ₁₉
57	C ₁₀ H ₂₁	Pd	—	OC ₁₀ H ₂₁
58	C ₉ H ₁₉ OCH ₂	Pd	—	OC ₇ H ₁₅
59	C ₁₂ H ₂₅ OCH ₂	Pd	—	C ₄ H ₉
60	C ₈ H ₁₇	Btb1	—	C ₆ H ₁₃
61	C ₉ H ₁₉	Btb1	—	OCC ₅ H ₁₁ O
62	C ₁₆ H ₃₃	Btb2	—	C ₂ H ₅

【 0 0 6 6 】

【表5】

No.	R ₁	A ₁	A ₂	R ₂
63	C ₆ H ₁₁ OCH ₂	Btb2	—	C ₁₁ H ₂₃
64	C ₁₀ H ₂₁ OCH ₂	Btb2	—	C ₈ H ₁₇
65	C ₃ H ₇	Boa1	—	OC ₉ H ₁₉
66	CH≡C (CH ₂) ₂	Boa1	—	C ₈ H ₁₇
67	C ₆ H ₁₃	Boa2	—	C ₁₀ H ₂₁
68	$\begin{array}{c} \text{CF}_3 \\ \\ \text{C}_3\text{H}_7\text{CHCH}_2 \\ * \end{array}$	Boa2	—	C ₇ H ₁₅
69	C ₁₃ H ₂₇	Boa2	—	C ₄ H ₉
70	C ₂ H ₅	Ep1	—	C ₁₇ H ₃₅
71	C ₄ H ₉	Ep1	—	OC ₆ H ₁₃
72	C ₅ H ₁₁	Ep2	—	C ₁₁ H ₂₃
73	C ₁₀ H ₂₁	Ep2	—	C ₁₀ H ₂₁
74	C ₁₀ H ₂₁ OCH ₂	Ep2	—	C ₈ H ₁₇
75	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{F} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_{13}\text{CHCH}_2 \\ * \end{array}$	Ep2	—	C ₅ H ₁₁
76	C ₄ H ₉	Gp1	—	C ₃ H ₇
77	C ₉ H ₁₉	Gp1	—	OC ₁₂ H ₂₅

【0067】

【表6】

No.	R ₁	A ₁	A ₂	R ₂
78	C ₃ H ₇	Gp2	—	C ₁₃ H ₂₇
79	C ₇ H ₁₅	Gp2	—	C ₇ H ₁₅
80	C ₈ H ₁₇ OCH ₂	Gp2	—	C ₈ H ₁₇
81	C ₁₂ H ₂₅ OCH ₂	Gp2	—	C ₉ H ₁₉
82	C ₅ H ₁₁	Id2	—	C ₂ H ₅
83	C ₈ H ₁₇	Id2	—	C ₅ H ₁₁
84	C ₆ H ₁₃ OCH ₂	Id2	—	C ₆ H ₁₃
85	C ₁₁ H ₂₃ OCH ₂	Id2	—	C ₁₀ H ₂₁
86	C ₁₀ H ₂₁	Id2	—	C ₁₂ H ₂₅
87	C ₆ H ₁₃	Cm2	—	C ₅ H ₁₁
88	C ₉ H ₁₉	Cm2	—	C ₈ H ₁₇
89	C ₁₂ H ₂₅ OCH ₂	Cm2	—	C ₃ H ₇
90	C ₁₂ H ₂₅	Cm2	—	C ₄ H ₉
91	$\begin{array}{c} \text{F} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_{13}\text{CHCH}_2 \\ * \end{array}$	Cm2	—	C ₁₁ H ₂₃
92	C ₃ H ₇	Py1	Ph	C ₁₀ H ₂₁
93	C ₄ H ₉	Py1	Ph	OCH ₂ La1 (5,0)

【0068】

【表7】

No.	R ₁	A ₁	A ₂	R ₂
94	C ₁₂ H ₂₅	Py1	Ph	$\begin{array}{c} \text{OCC}_7\text{H}_{15} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$
95	C ₇ H ₁₅ OCH ₂	Py1	Ph	OC ₈ H ₁₇
96	CH ₂ = CH ₂ (CH ₂) ₅	Py1	Ph	C ₆ H ₁₃
97	C ₅ H ₁₁	Py2	Ph	OC ₉ H ₁₉
98	C ₇ H ₁₅	Py2	Ph	OCH ₂ Lc2 (1,1)
99	C ₈ H ₁₇	Py2	Ph	$\begin{array}{c} \text{OCC}_6\text{H}_{11} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$
100	C ₁₀ H ₂₁	Py2	Ph	C ₁₀ H ₂₁
101	C ₁₂ H ₂₅	Py2	Ph	C ₈ H ₁₇
102	C ₄ H ₉	Pr1	Ph	C ₇ H ₁₅
103	C ₆ H ₁₃	Pr1	Ph	$\begin{array}{c} \text{OCThf (0)} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$
104	C ₈ H ₁₇	Pr1	Ph	$\begin{array}{c} \text{COC}_6\text{H}_{13} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$
105	C ₇ H ₁₅	Pr2	Ph	C ₁₁ H ₂₃
106	CH ₂ = CH (CH ₂) ₆	Pr2	Ph	OC ₁₀ H ₂₁

【0069】

【表8】

No.	R ₁	A ₁	A ₂	R ₂
107	C ₁₀ H ₂₁	Pr2	Ph	C ₄ H ₉
108	C ₂ H ₅	Pa	Ph	OCH ₂ Dp (2)
109	C ₉ H ₁₉	Pa	Ph	C ₁₂ H ₂₅
110	C ₁₁ H ₂₃	Pa	Ph	OC ₅ H ₁₁
111	C ₇ H ₁₅	Py1	Ph2F	C ₆ H ₁₃
112	C ₉ H ₁₉	Py1	Ph2F	CH ₂ OLc2 (6,0)
113	C ₁₀ H ₂₁	Py1	Ph3F	C ₈ H ₁₇
114	C ₈ H ₁₇	Py2	Ph2F	OC ₈ H ₁₇
115	C ₇ H ₁₅ OCH ₂	Py2	Ph2F	COLc1 (1,1) O
116	C ₁₁ H ₂₃	Py2	Ph3F	OC ₅ H ₁₁
117	C ₂ H ₅	Py1	Cy	C ₃ H ₇
118	C ₆ H ₁₃	Py2	Cy	C ₅ H ₁₁
119	C ₃ H ₇	Np	Id2	C ₈ H ₁₇
120	C ₅ H ₁₁	Np	Cm2	C ₆ H ₁₃
121	C ₆ H ₁₃	Np	Dt2	C ₇ H ₁₅
122	C ₈ H ₁₇	Np	Dx1	C ₄ H ₉

【0070】

【表9】

No.	R ₁	A ₁	A ₂	R ₂
123	C ₄ H ₉	Tz1	Ph	C ₇ H ₁₅
124	C ₅ H ₁₁	Tz2	Ph	OC ₃ H ₇
125	C ₁₄ H ₂₉	Tz2	Ph	OCH ₂ Pl _a
126	C ₈ H ₁₇ OCH ₂	Tz2	Ph	C ₉ H ₁₉
127	C ₆ H ₁₃	Td	Ph	$\text{OCC}_{10}\text{H}_{21}$ \parallel O
128	C ₇ H ₁₅	Np	Cy	C ₄ H ₉
129	C ₁₀ H ₂₁	Np	Cy	C ₆ H ₁₃
130	C ₃ H ₇	Ep2	Ph	C ₁₈ H ₃₇
131	C ₁₀ H ₂₁	Ep2	Ph	OC ₆ H ₁₃
132	C ₈ H ₁₇	Gp2	Ph	C ₈ H ₁₇

【0071】本発明の液晶組成物は前記一般式（I）で示される光学活性化合物の少なくとも一種と、他の液晶性化合物1種以上とを適当な割合で混合することにより得ることができる。併用する他の液晶性化合物の数は1～50、好ましくは1～30、より好ましくは3～30の範囲である。また、本発明による液晶組成物は強誘電性液晶組成物、特に強誘電性カイラルスメクチック液晶組成物が好ましい。

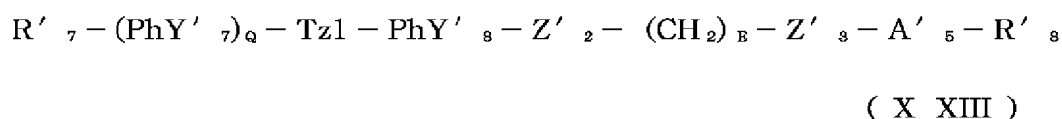
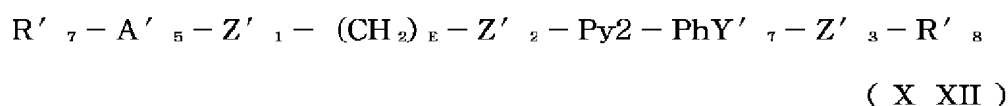
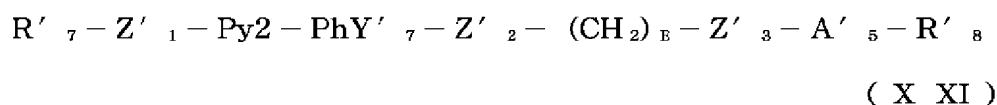
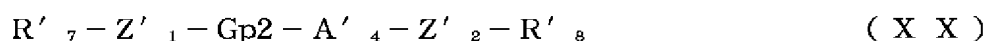
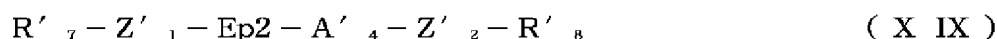
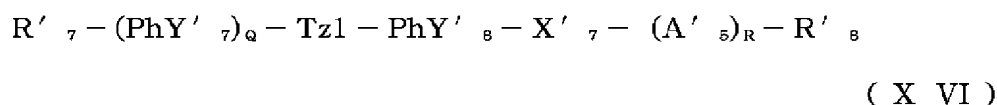
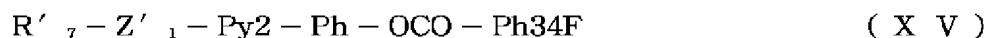
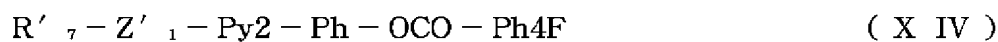
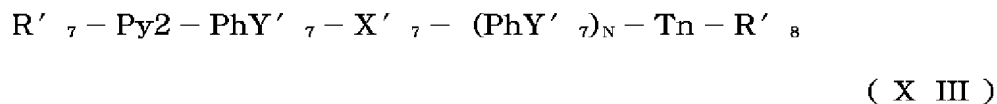
【0072】本発明で用いる他の液晶性化合物として

は、特開平4-272989号公報（23）～（39）ページに記載の化合物（III）～（XII）、好ましい化合物（IIIa）～（XIId）、更に好ましい化合物（IIIaa）～（XIIdb）が挙げられる。

【0073】更に、次の一般式（XIII）～（XXIII）で示される液晶性化合物も用いることができる。

【0074】

【化9】



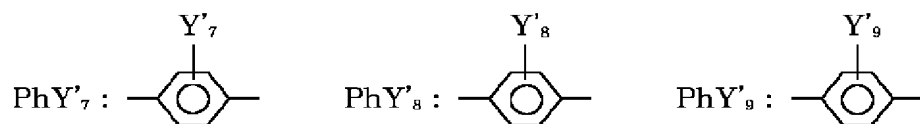
【0075】 A'_4 は PhY'_9 あるいは Np を示し、 A'_5 は PhY'_9 、 Cy あるいは Tn を示す。

【0076】 Ph 、 $Py2$ 、 Tn 、 $Tz1$ 、 Cy 、 Np 、 $Boa2$ 、 $Btb2$ 、 $Ep2$ 、 $Gp2$ の略記は前記

定義に準じ、他の略記については以下の基を示す。

【0077】

【化10】



【0078】 Y'_7 、 Y'_8 、 Y'_9 は、それぞれHまたはFを示す。N、Q、Rは、それぞれ0または1を示し、Eは2～10の整数を示す。 X'_7 は、単結合、 $-COO-$ 、 $-OCO-$ 、 $-CH_2O-$ もしくは $-OCH_2-$ を示し、 Z'_1 、 Z'_2 、 Z'_3 は、それぞれ単結合、 $-O-$ 、 $-COO-$ 、 $-OCO-$ を示す。

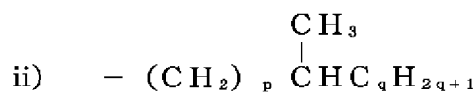
【0079】ここで R'_7 、 R'_8 は水素原子、フッ素原子、または炭素原子数1～18の直鎖状または分岐状のアルキル基であり、該アルキル基中の1つもしくは2つ以上の $-CH_2-$ はヘテロ原子が隣接しない条件で $-O-$ 、 $-CHF-$ 、 $-CH(CF_3)-$ 、 $-CO-$ 、 $-CH(CN)-$ 、 $-C(CN)(CH_3)-$ に置き換えられていてもよい。

【0080】更に R'_7 、 R'_8 は好ましくは下記のi)～x)である。

【0081】i) 炭素数1～15の直鎖アルキル基

【0082】

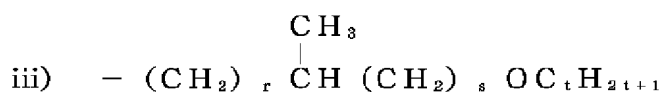
【化11】



pは0～5、qは2～11の整数を示す。光学活性でもよい。

【0083】

【化12】



rは0～6、sは0または1であり、tは1～14の整数を示す。光学活性でもよい。

【0084】

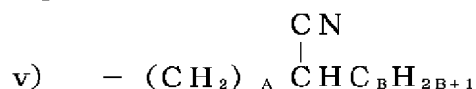
【化13】



wは1～14の整数を示す。また光学活性でもよい。

【0085】

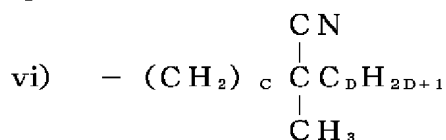
【化14】



Aは0～2、Bは1～15の整数を示す。また光学活性でもよい。

【0086】

【化15】



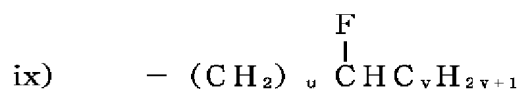
Cは0～2、Dは1～14の整数を示す。また光学活性でもよい。

【0087】vii) $-H$

viii) $-F$

【0088】

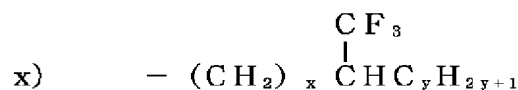
【化16】



uは0、1、vは1～15の整数を示す。また光学活性でもよい。

【0089】

【化17】



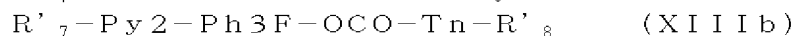
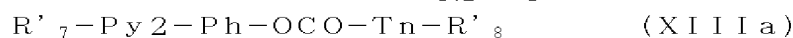
xは0～2、yは1～15の整数を示す。また光学活性でもよい。

【0090】(XIII)式の好ましい化合物として

(XIIIa)、(XIIIb)が挙げられる。

【0091】

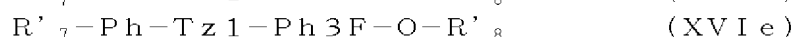
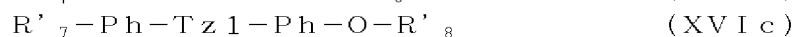
【化18】



【0092】(XVI)式の好ましい化合物として(XVIa)～(XVI f)が挙げられる。

【0093】

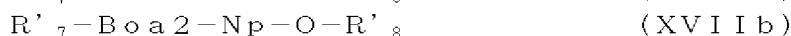
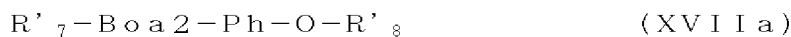
【化19】



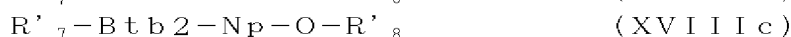
【0094】(XVII)式の好ましい化合物として(XVIIa)、(XVIIb)が挙げられる。

【0095】

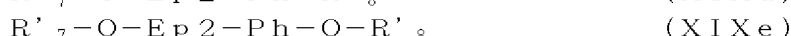
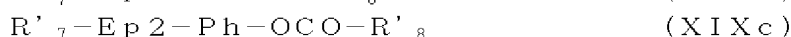
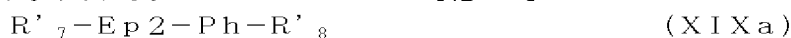
【化20】



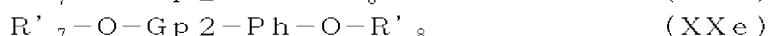
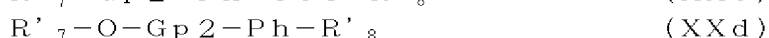
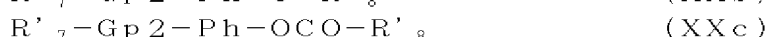
【0096】(XVIII) 式の好ましい化合物として (XVIIIa) ~ (XVIIIc) が挙げられる。 【0097】 【化21】



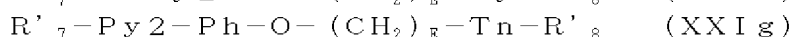
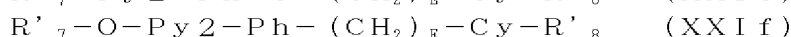
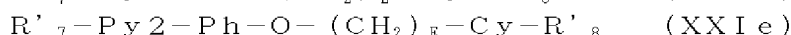
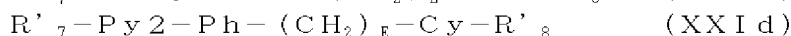
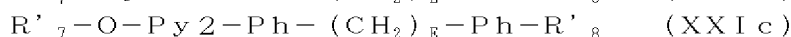
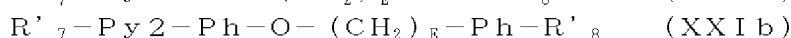
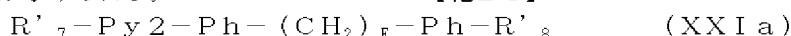
【0098】(XIX) 式の好ましい化合物として (XIXa) ~ (XIXe) が挙げられる。 【0099】 【化22】



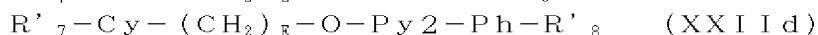
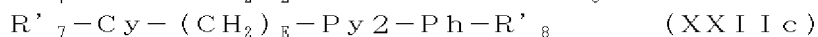
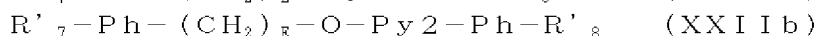
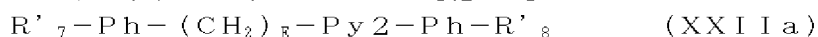
【0100】(XX) 式の好ましい化合物として (XXa) ~ (XXe) が挙げられる。 【0101】 【化23】



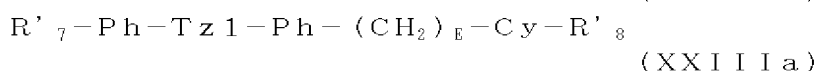
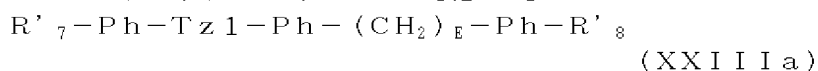
【0102】(XXI) 式の好ましい化合物として (XXIa) ~ (XXIg) が挙げられる。 【0103】 【化24】



【0104】(XXII) 式の好ましい化合物として (XXIIa) ~ (XXIId) が挙げられる。 【0105】 【化25】



【0106】(XXIII) 式の好ましい化合物として (XXIIIa)、(XXIIIb) が挙げられる。 【0107】 【化26】



【0108】本発明の光学活性化合物と、1種以上の上述の液晶性化合物、あるいは液晶組成物とを混合する場合、混合して得られた液晶組成物中に占める本発明の光学活性化合物の割合は、混合する化合物の組み合わせに応じて1重量%~80重量%の範囲内とすることが望ましい。強誘電性液晶素子を実用化する為には、広い温度領域での液晶性、高速応答性、高コントラスト、均一なスイッチング等の多くの条件を満足させることが不可欠

である。ところが単一の化合物でこれらをすべて満たすことは困難であり、それぞれの面で優れた多種の化合物を用いて液晶組成物を作成するのが一般的である。この点において、液晶組成物中に占める本発明の光学活性化合物の割合は好ましくは1重量%~60重量%、更に、構成する他の液晶性化合物の特徴を生かすことも考慮すると1重量%~40重量%とすることが特に望ましい。1重量%未満では、本発明の化合物の効果が小さ過ぎ、

特徴が生かされない可能性がある。

【0109】また、本発明の光学活性化合物を2種以上用いる場合は、混合して得られた液晶組成物中に占める本発明の光学活性化合物2種以上の混合物の割合は1重量%～80重量%、上記のように多種の化合物からなる液晶組成物を作成する点において、好ましくは1重量%～60重量%、更に、構成する他の液晶性化合物の特徴を生かすことも考慮すると1重量%～40重量%であることが特に望ましい。

【0110】更に、本発明の強誘電性液晶素子における強誘電性液晶層は、先に示したようにして調製した本発明の光学活性化合物を含有する液晶組成物を真空中、等方性液体温度まで加熱し、素子セル中に封入し、徐々に冷却して液晶層を形成させ常圧に戻すことによって得ることが好ましい。

【0111】図1は強誘電性液晶素子の構成の説明のために、本発明の強誘電性液晶層を有する液晶素子の一例を示す断面概略図である。

【0112】図1を参照して、液晶素子は、それぞれ透明電極3および絶縁性配向制御層4を設けた一対のガラス基板2間にカイラルスメクチック相を示す液晶層1を配置し、且つその層厚をスペーサー5で設定してなるものであり、一対の透明電極3間にリード線6を介して電源7より電圧を印加可能に接続する。また一対の基板2は、一対のクロスニコル偏光板8により挟持され、その一方の外側には光源9が配置される。

【0113】2枚のガラス基板2には、それぞれ In_2O_3 、 SnO_2 あるいはITO（インジウム チン オキシライド；Indium Tin Oxide）等の薄膜から成る透明電極3が被覆されている。その上にポリイミドの様な高分子の薄膜をガーゼやアセテート植毛布等でラビングして、液晶をラビング方向に配列するための絶縁性配向制御層4が形成されている。

【0114】また、絶縁物質として、例えばシリコン窒化物、水素を含有するシリコン窒化物、シリコン炭化物、水素を含有するシリコン炭化物、シリコン酸化物、硼素窒化物、水素を含有する硼素窒化物、セリウム酸化物、アルミニウム酸化物、ジルコニウム酸化物、チタン酸化物やフッ化マグネシウムなどの無機物質絶縁層を形成し、その上にポリビニルアルコール、ポリイミド、ポリアミドイミド、ポリエステルイミド、ポリバラキシレン、ポリエステル、ポリカーボネート、ポリビニルアセタール、ポリ塩化ビニル、ポリ酢酸ビニル、ポリアミド、ポリスチレン、セルロース樹脂、メラミン樹脂、ユリヤ樹脂、アクリル樹脂やフォトレジスト樹脂などの有機絶縁物質を配向制御層として、2層で絶縁性配向制御層4が形成されてもよく、また無機物質絶縁性配向制御層あるいは有機物質絶縁性配向制御層単層であっても良い。

【0115】この絶縁性配向制御層が無機系ならば蒸着

法などで形成でき、有機系ならば有機絶縁物質を溶解させた溶液、またはその前駆体溶液（溶剤に0.1～20重量%、好ましくは0.2～10重量%）を用いて、スピンナー塗布法、浸漬塗布法、スクリーン印刷法、スプレー塗布法、ロール塗布法等で塗布し、所定の硬化条件下（例えば加熱下）で硬化させ形成させることができる。

【0116】絶縁性配向制御層4の層厚は通常10Å～1μm、好ましくは10Å～3000Å、さらに好ましくは10Å～1000Åが適している。

【0117】この2枚のガラス基板2はスペーサー5によって任意の間隔に保たれている。例えば、所定の直径を持つシリカビーズ、アルミナビーズをスペーサーとしてガラス基板2枚で挟持し、周囲をシール材、例えばエポキシ系接着材を用いて密封する方法がある。その他、スペーサーとして高分子フィルムやガラスファイバーを使用しても良い。この2枚のガラス基板の間に強誘電性液晶、即ち前述したような本発明の液晶組成物が封入されている。

【0118】強誘電性液晶が封入された強誘電性液晶層1は、一般には0.5～20μm、好ましくは1～5μmである。

【0119】透明電極3からはリード線によって外部の電源7に接続されている。また、ガラス基板2の外側には、偏光板8が貼り合わせてある。図1の例は透過型であり、光源9を備えている。

【0120】図2は、強誘電性液晶子の動作説明のために、セルの例を模式的に描いたものである。21aと21bは、それぞれ In_2O_3 、 SnO_2 あるいはITO（インジウム チン オキシライド；Indium Tin Oxide）等の薄膜からなる透明電極で被覆された基板（ガラス板）であり、その間に液晶分子層22がガラス面に垂直になるよう配向した SmC^* 相又は SmH^* 相の液晶が封入されている。太線で示した線23が液晶分子を表わしており、この液晶分子23はその分子に直交した方向に双極子モーメント（ P_{\perp} ）24を有している。基板21aと21b上の電極間に一定の閾値以上の電圧を印加すると、液晶分子23のらせん構造がほどけ、双極子モーメント（ P_{\perp} ）24がすべて電界方向に向くよう、液晶分子23は配向方向を変えることができる。液晶分子23は、細長い形状を有しており、その長軸方向と短軸方向で屈折率異方性を示し、従って例えばガラス面の上下に互いにクロスニコルの偏光子を置けば、電圧印加極性によって光学特性が変わる液晶光学変調素子となることは、容易に理解される。

【0121】本発明における光学変調素子で好ましく用いられる液晶セルは、その厚さを十分に薄く（例えば10μ以下）することができる。このように液晶層が薄くなるにしたがい、図3に示すように電界を印加していない状態でも液晶分子のらせん構造がほどけ、その双極子

モーメント P_a または P_b は上向き(34a)又は下向き(34b)のどちらかの状態をとる。このようなセルに、図3に示す如く一定の閾値以上の極性の異なる電界 E_a 又は E_b を電圧印加手段31aと31bにより付与すると、双極子モーメントは、電界 E_a 又は E_b の電界ベクトルに対応して上向き34a又は下向き34bと向きを変え、それに応じて液晶分子は、第1の安定状態33aかあるいは第2の安定状態33bの何れか一方に配向する。

【0122】このような強誘電性液晶素子を光学変調素子として用いることの利点は、先にも述べたが2つある。その第1は、応答速度が極めて速いことであり、第2は液晶分子の配向が双安定性を有することである。第2の点を、例えば図3によって更に説明すると、電界 E_a を印加すると液晶分子は第1の安定状態33aに配向するが、この状態は電界を切っても安定である。又、逆向きの電界 E_b を印加すると、液晶分子は第2の安定状態33bに配向して、その分子の向きを変えるが、やはり電界を切ってもこの状態に留っている。又、与える電界 E_a あるいは E_b が一定の閾値を越えない限り、それぞれ前の配向状態にやはり維持されている。

【0123】図5は本発明で用いた駆動波形の一例である。図5(A)の中の S_S は選択された走査線に印加する選択走査波形を、 S_N は選択されていない非選択走査波形を、 I_S は選択されたデータ線に印加する選択情報波形(黒)を、 I_N は選択されていないデータ線に印加する非選択情報信号(白)を表わしている。また、図中($I_S - S_S$)と($I_N - S_S$)は選択された走査線上の画素に印加する電圧波形で、電圧($I_S - S_S$)が印加された画素は黒の表示状態をとり、電圧($I_N - S_S$)が印加された画素は白の表示状態をとる。

【0124】図5(B)は図(A)に示す駆動波形で、図6に示す表示を行ったときの時系列波形である。図5に示す駆動例では、選択された走査線上の画素に印加される単一極性電圧の最小印加時間 Δt が書込み位相 t_2 の時間に相当し、1ラインクリヤ t_1 位相の時間が $2\Delta t$ に設定されている。

【0125】さて、図5に示した駆動波形の各パラメータ V_S 、 V_I 、 Δt の値は使用する液晶材料のスイッチング特性によって決定される。ここでは、バイアス比 $V_I / (V_I + V_S) = 1/3$ に固定されている。

【0126】バイアス比を大きくすることにより駆動適正電圧の幅を大きくすることは可能であるが、バイアス比を増すことは情報信号の振幅を大きくすることを意味し、画質的にはちらつきの増大、コントラストの低下を招き好ましくない。我々の検討ではバイアス比 $1/3 \sim 1/4$ 程度が実用的であった。

【0127】本発明の液晶素子を表示パネル部に使用

し、図7及び図8に示した走査線アドレス情報をもつ画像情報なるデータフォーマット及びSYNC信号による通信同期手段をとることにより、液晶表示装置を実現する。

【0128】図中、符号はそれぞれ以下の通りである。

- 101 強誘電性液晶表示装置
- 102 グラフィックスコントローラ
- 103 表示パネル
- 104 走査線駆動回路
- 105 情報線駆動回路
- 106 デコーダ
- 107 走査信号発生回路
- 108 シフトレジスタ
- 109 ラインメモリ
- 110 情報信号発生回路
- 111 駆動制御回路
- 112 GCPU
- 113 ホストCPU
- 114 VRAM

【0129】画像情報の発生は、本体装置側のグラフィックスコントローラ102にて行われ、図7及び図8に示した信号転送手段にしたがって表示パネル103に転送される。グラフィックスコントローラ102は、CPU(中央演算処理装置、以下GCPU112と略す)及びVRAM(画像情報格納用メモリ)114を核に、ホストCPU113と液晶表示装置101間の画像情報の管理や通信をつかさどっており、本発明の制御方法は主にこのグラフィックスコントローラ102上で実現されるものである。なお、該表示パネルの裏面には光源が配置されている。

【0130】

【実施例】以下、実施例により本発明について更に詳細に説明するが、本発明はこれらの実施例に限定されるものではない。

【0131】実施例1(例示化合物No. 5の合成)
グアニジン・塩酸塩1.00g(10.5mmol)、メタノール12mlを50mlナスフラスコに入れて溶かし、ナトリウムメトキシド1.13g(20.9mmol)、 α -デシルオキシ- β -ジメチルアミノアクロレイン2.14g(8.38mmol)を順次加え、9時間40分還流攪拌した。反応物を室温まで冷却し、氷水100mlへ注入した。析出した結晶を濾取、水洗し、メタノールで再結晶して、2-アミノ-5-デシルオキシピリミジン1.37g(収率65.0%)を得た。

【0132】2-アミノ-5-デシルオキシピリミジン1.00g(3.98mmol)、(R)-1,2-エポキシデカン0.72g(4.61mmol)、イソプロパノール10mlを50mlナスフラスコに入れ、31時間還流攪拌した。反応終了後イソプロパノール

ルを減圧留去し、残渣にヘキサンを加えて氷冷し、析出した(2R)-1-(5-デシルオキシピリミジン-2-イルアミノ)-2-デカノールの結晶を濾取した。収量0.71g(収率43.8%)

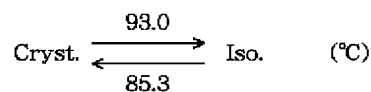
【0133】(2R)-1-(5-デシルオキシピリミジン-2-イルアミノ)-2-デカノール0.70g(1.72mmole)、炭酸ジエチル0.26g(2.20mmole)、乾燥トルエン7.8ml、ナトリウムメトキシ0.007gを30mlナスフラスコに入れ、30時間還流撹拌した。反応液を濃縮し、シリカゲルカラムクロマト(溶離液=トルエン/酢酸エチル:5/1)で精製し、アセトンで再結晶して(5R)-3-(5-デシルオキシピリミジン-2-イル)-5

-オクチル-2-オキサゾリジノン0.21g(収率28.2%)を得た。

【0134】この化合物の相転移温度を次に示す。

【0135】

【数3】



【0136】実施例2

下記化合物を下記の重量部で混合し、液晶組成物Aを作成した。

【0137】

【化27】

構 造 式	重量部
$\text{C}_9\text{H}_{19} - \text{Py}2 - \text{Ph} - \text{OC}_9\text{H}_{19}$	6
$\text{C}_{10}\text{H}_{21} - \text{Py}2 - \text{Ph} - \text{OC}_8\text{H}_{17}$	6
$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{O} - \text{Pr}1 - \text{Ph} - \text{O}(\text{CH}_2)_5^*\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}_2\text{H}_5$	7
$\text{C}_{11}\text{H}_{23}\text{O} - \text{Py}2 - \text{Ph} - \text{O}(\text{CH}_2)_2^*\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}_2\text{H}_5$	14
$\text{C}_{10}\text{H}_{21} - \text{Pr}2 - \text{Ph} - \text{C}_6\text{H}_{13}$	8
$\text{C}_6\text{H}_{13} - \text{Py}2 - \text{Ph} - \text{Ph} - \text{C}_4\text{H}_9$	4
$\text{C}_8\text{H}_{17} - \text{Ph} - \text{Pr}2 - \text{Ph} - \text{OC}_6\text{H}_{11}$	2
$\text{C}_3\text{H}_7 - \text{Cy} - \text{COO} - \text{Ph} - \text{Py}1 - \text{C}_{12}\text{H}_{25}$	10
$\text{C}_5\text{H}_{11} - \text{Cy} - \text{COO} - \text{Ph} - \text{Py}1 - \text{C}_{12}\text{H}_{25}$	5
$\text{C}_{10}\text{H}_{21}\text{O} - \text{Ph} - \text{COS} - \text{Ph} - \text{OC}_8\text{H}_{17}$	10
$\text{C}_6\text{H}_{13} - \text{Ph} - \text{COO} - \text{Ph} - \text{Ph} - \text{OCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}_2\text{H}_5$	7
$\text{C}_3\text{H}_7 - \text{Cy} - \text{CH}_2\text{O} - \text{Ph} - \text{Py}1 - \text{C}_8\text{H}_{17}$	7
$\text{C}_{10}\text{H}_{21} - \text{Ph} - \text{Ph} - \text{OCH}_2 - \text{Ph} - \text{C}_7\text{H}_{15}$	5
$\text{C}_{12}\text{H}_{25} - \text{Py}2 - \text{Ph} - \text{OCH}_2^*\text{CH}(\text{F})\text{C}_5\text{H}_{11}$	2
$\text{C}_5\text{H}_{11} - \text{Cy} - \text{COO} - \text{Ph} - \text{OCH}_2^*\text{CH}(\text{F})\text{C}_6\text{H}_{13}$	2
$\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{O} - \text{Ph} - \text{Pa} - \text{COO}(\text{CH}_2)_3^*\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}_2\text{H}_5$	2
$\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{O} - \text{Ph} - \text{Pa} - \text{O}(\text{CH}_2)_3^*\text{CH}(\text{CH}_3)\text{OC}_3\text{H}_7$	3

【0138】更にこの液晶組成物Aに対して、以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Bを作成した。

【0139】

【化28】

例示化合物 No.	重量部
2	2
26	1
98	1
A	96

【0140】2枚の0.7mm厚のガラス板を用意し、それぞれのガラス板上にITO膜を形成し、電圧印加電極を作成し、さらにこの上にSiO₂を蒸着させ絶縁層とした。ガラス板上にシランカップリング剤〔信越化学(株)製KBM-602〕0.2%イソプロピルアルコール溶液を回転数2000r.p.mのスピナーで15秒間塗布し、表面処理を施した。この後、120℃にて20分間加熱乾燥処理を施した。

【0141】さらに表面処理を行なったITO膜付きのガラス板上にポリイミド樹脂前駆体〔東レ(株)SP-510〕1.5%ジメチルアセトアミド溶液を回転数2000r.p.mのスピナーで15秒間塗布した。成膜後、60分間、300℃加熱縮合焼成処理を施した。この時の塗膜の膜厚は約250Åであった。

【0142】この焼成後の被膜には、アセート植毛布

	10℃
応答速度	421μsec

【0146】比較例1

実施例2で混合した液晶組成物Aをセル内に注入する以外は全く実施例2と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定した。その測定結果を次に示

	10℃
応答速度	668μsec

【0148】実施例3

実施例2で使用した例示化合物のかわりに以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Cを作成した。

【0149】

【化29】

例示化合物 No.	重量部
7	2
106	1
131	1
A	96

	10℃
応答速度	441μsec

【0152】実施例4

実施例3で混合した例示化合物の代わりに以下に示す化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Dを作成した。

【0153】

によるラビング処理がなされ、その後イソプロピルアルコール液で洗浄し、平均粒径2μmのシリカビーズを一方のガラス板上に散布した後、それぞれのラビング処理軸が互いに平行となる様にし、接着シール剤〔リクソンボンド(チッソ(株))〕を用いてガラス板をはり合わせ、60分間、100℃にて加熱乾燥しセルを作成した。

【0143】このセルに上記で作成した液晶組成物Bを等方性液体状態で注入し、等方相から20℃/hで25℃まで徐冷することにより、強誘電性液晶素子を作成した。このセルのセル厚をベレック位相板によって測定したところ約2μmであった。

【0144】この強誘電性液晶素子を使ってピーク・トウ・ピーク電圧V_{pp}=20Vの電圧印加により直交ニコル下での光学的な応答(透過光量変化0~90%)を検知して応答速度(以後、光学応答速度という)を測定し、スイッチング状態を観察した。この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイン状態が得られた。その測定結果を次に示す。

【0145】

【表10】

	25℃	40℃
223μsec	128μsec	

【0147】

【表11】

	25℃	40℃
340μsec	182μsec	

【0150】液晶組成物Cをセル内に注入する以外は全く実施例2と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイン状態が得られた。その測定結果を次に示す。

【0151】

【表12】

	25℃	40℃
239μsec	143μsec	

【化30】

例示化合物 No.	重量部	【0154】液晶組成物Dをセル内に注入する以外は全く実施例2と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイン状態が得られた。その測定結果を次に示す。
12	2	
34	1	
86	1	
A	96	【0155】

【表13】

	10℃	25℃	40℃
応答速度	452μsec	243μsec	141μsec

【0156】実施例5

下記化合物を下記の重量部で混合し、液晶組成物Eを作成した。

【0157】

【化31】

構造式

重量部

$C_7H_{15} - Py2 - Ph - OC_9H_{19}$	12
$C_{11}H_{23} - Py2 - Ph - OC_6H_{13}$	10
$C_8H_{17} - Pr2 - Ph - O(CH_2)_5 * CH(CH_3)C_2H_5$	10
$C_{10}H_{21} - Py2 - Ph - O(CH_2)_4CH(CH_3)OCH_3$	3
$C_8H_{17} - Py2 - Ph - Ph - OC_6H_{13}$	8
$C_6H_{13}O - Ph - OCO - Np - OC_9H_{19}$	4
$C_8H_7 - Cy - COO - Ph - Py1 - C_{11}H_{23}$	6
$C_8H_{17} - Cy - COO - Ph - Py1 - C_{11}H_{23}$	2
$C_5H_{11} - Cy - COO - Ph - Py1 - C_{11}H_{23}$	8
$C_{10}H_{21}O - Ph - COO - Ph - OCH_2 * CH(CH_3)C_2H_5$	15
$C_4H_9 - Cy - CH_2O - Ph - Py1 - C_6H_{13}$	7
$C_5H_{11} - Cy - CH_2O - Ph - Py1 - C_6H_{13}$	7
$C_5H_{19}O - Ph - OCH_2 - Ph - Ph - C_7H_{15}$	4
$C_6H_{13} * CH(CH_3)O - Ph - COO - Ph - Ph - OCO * CH(CH_3)OC_4H_9$	2
$C_{12}H_{25} - Py2 - Ph - OCO * CH(Cl) * CH(CH_3)C_2H_5$	2

【0158】更にこの液晶組成物Eに対して、以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Fを作成した。

【0159】

【化32】

例示化合物 No.	重量部
19	2
103	1
112	1
E	96

【0160】液晶組成物Fをセル内に注入する以外は全く実施例2と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、

光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。
この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイン状態が得られた。その測定結果を次に示す。

	10℃
応答速度	510 μ sec

【0162】比較例2

実施例5で混合した液晶組成物Eをセル内に注入する以外は全く実施例2と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成した。

	10℃
応答速度	784 μ sec

【0164】実施例6

実施例5で混合した例示化合物の代わりに以下に示す化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Gを作成した。

【0165】

【化33】

例示化合物	Na	重量部
61		1
94		1
132		1
E		97

	10℃
応答速度	543 μ sec

【0168】実施例7

実施例6で混合した例示化合物の代わりに以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Hを作成した。

【0169】

【化34】

例示化合物	Na	重量部
51		2
77		1
100		1
E		96

	10℃
応答速度	526 μ sec

【0172】実施例8

下記化合物を下記の重量部で混合し、液晶組成物Iを作成した。

【0161】

【表14】

	25℃	40℃
256 μ sec		146 μ sec

成し、光学応答速度を測定した。その結果を次に示す。

【0163】

【表15】

	25℃	40℃
373 μ sec		197 μ sec

【0166】液晶組成物Gをセル内に注入する以外は全く実施例2と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイン状態が得られた。その測定結果を次に示す。

【0167】

【表16】

	25℃	40℃
280 μ sec		168 μ sec

【0170】液晶組成物Hをセル内に注入する以外は全く実施例2と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイン状態が得られた。その測定結果を次に示す。

【0171】

【表17】

	25℃	40℃
269 μ sec		161 μ sec

【0173】

【化35】

構 造 式	重量部
$C_6H_{17} - Py2 - Ph - OC_6H_{13}$	10
$C_8H_{17} - Py2 - Ph - OC_9H_{19}$	5
$C_{10}H_{21} - Py2 - Ph - OCOC_8H_{17}$	7
$C_{10}H_{21} - Py2 - Ph - O (CH_2)_3CH (CH_3) OC_3H_7$	7
$C_{12}H_{25} - Py2 - Ph - O (CH_2)_4CH (CH_3) OCH_3$	6
$C_6H_{11} - Py2 - Ph - Ph - C_6H_{13}$	5
$C_7H_{15} - Py2 - Ph - Ph - C_6H_{13}$	5
$C_4H_9 - Cy - COO - Ph - Py1 - C_{12}H_{25}$	8
$C_3H_7 - Cy - COO - Ph - Py1 - C_{10}H_{21}$	8
$C_6H_{19}O - Ph - COO - Ph - OC_5H_{11}$	20
$C_8H_{17} - Ph - COO - Ph - Ph - OCH_2CH (CH_3) C_2H_5$	5
$C_8H_{17} - Ph - OCO - Ph - Ph - C^*H(CH_3) OCOC_6H_{13}$	5
$C_6H_{13} - Ph - OCH_2 - Ph - Ph - C_7H_{15}$	6
$C_{12}H_{25} - Py2 - Ph - OCH_2C^*H (F) C_6H_{13}$	3

【0174】更にこの液晶組成物Iに対して、以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Jを作成した。

【0175】

【化36】

例示化合物 No.	重量部
36	1
67	1
97	1
I	97

	10℃	25℃	40℃
応答速度	425μsec	210μsec	112μsec

【0178】比較例3

実施例8で混合した液晶組成物Iをセル内に注入する以外は全く実施例2と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定した。その測定結果を次に示す。

	10℃	25℃	40℃
応答速度	653μsec	317μsec	159μsec

【0180】実施例9

実施例8で使用した例示化合物の代わりに以下に示す例

示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Kを作成した。

【0176】液晶組成物Jをセル内に注入する以外は全く実施例2と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイン状態が得られた。その測定結果を次に示す。

【0177】

【表18】

【0179】

【表19】

示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Kを作成した。

【0179】

【表19】

	10℃	25℃	40℃
応答速度	653μsec	317μsec	159μsec

示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Kを作成した。

【0181】

【化37】

例示化合物	Na	重量部
17		2
38		1
120		1
I		96

10℃
応答速度 446μsec

【0184】実施例10

実施例9で使用了例示化合物の代わりに以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Lを作成した。

【0185】

【化38】

例示化合物	Na	重量部
57		1
110		2
127		1
I		96

10℃
応答速度 456μsec

【0188】実施例2～10より明らかな様に、本発明による液晶組成物B、C、D、F、G、H、J、KおよびLを含有する強誘電性液晶素子は、低温における作動特性、高速応答性が改善され、また光学応答速度の温度依存性も軽減されたものとなっている。

【0189】実施例11

実施例6で使用了ポリイミド樹脂前駆体1.5%ジメ

10℃
応答速度 518μsec

【0191】実施例12

実施例6で使用了SiO₂を用いずに、ポリイミド樹脂だけで配向制御層を作成した以外は全く実施例2と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例2と同様

10℃
応答速度 530μsec

【0193】実施例11、12より明らかな様に、素子構成を変えた場合でも本発明に従う強誘電性液晶組成物を含有する素子は、実施例6と同様に低温作動特性が非常に改善され、かつ応答速度の温度依存性が軽減されたものとなっている。

【0182】液晶組成物Kをセル内に注入する以外は全く実施例2と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイン状態が得られた。その測定結果を次に示す。

【0183】

【表20】

25℃ 40℃
228μsec 125μsec

【0186】液晶組成物Lをセル内に注入する以外は全く実施例2と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイン状態が得られた。その測定結果を次に示す。

【0187】

【表21】

25℃ 40℃
233μsec 131μsec

チルアセトアミド溶液に代えて、ポリビニルアルコール樹脂〔クラレ(株)製PUA-117〕2%水溶液を用いた他は全く同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例2と同様の方法で光学応答速度を測定した。その測定結果を次に示す。

【0190】

【表22】

25℃ 40℃
263μsec 155μsec

の方法で光学応答速度を測定した。その測定結果を次に示す。

【0192】

【表23】

25℃ 40℃
266μsec 152μsec

【0194】実施例13

下記化合物を下記の重量部で混合し、液晶組成物Mを作成した。

【0195】

【化39】

構 造 式	重量部
$C_9H_{19} - Py2 - Ph - OC_{10}H_{21}$	5
$C_{10}H_{21} - Py2 - Ph - OC_9H_{19}$	10
$C_8H_{17}O - Pr1 - Ph - O(CH_2)_6CH(CH_3)C_2H_5$	5
$C_{10}H_{21} - Py2 - Ph - O(CH_2)_4CH(CH_3)OCH_3$	10
$C_6H_{13} - Py2 - Ph - Ph - C_8H_{17}$	7
$C_8H_{17} - Py2 - Ph - OC_6H_{13}$	15
$C_5H_{11} - Cy - COO - Ph - Py1 - C_{12}H_{25}$	5
$C_4H_9 - Cy - COO - Ph - Py1 - C_{11}H_{23}$	5
$C_3H_7 - Cy - COO - Ph - Py1 - C_{11}H_{23}$	5
$C_{12}H_{25}O - Ph - Pa - CO(CH_2)_3CH(CH_3)C_2H_5$	2
$C_{10}H_{21} - Py2 - Ph - OCH_2CH(F)C_2H_5$	5
$C_6H_{13} - Cy - COO - Ph - OCH_2CH(F)C_6H_{13}$	2
$C_8H_{17} - Ph - OCO - Ph - Ph - CH(CH_3)OCOC_6H_{13}$	6
$C_8H_{17} - Py2 - Ph - OCO - Ph - F$	2
$C_7H_{15}O - Ph - Tz - Ph - C_5H_{11}$	3
$C_6H_{13}O - Btb2 - Ph - OCOC_4H_9$	3
$C_{10}H_{21}O - Ph - COS - Ph - OC_8H_{17}$	10

【0196】更にこの液晶組成物Mに対して、以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Nを作成した。

【0197】

【化40】

例示化合物 No.	重量部
3	1
41	1
71	1
M	97

【0198】次に、これらの液晶組成物を以下の手順で作成したセルを用いて、光学的な応答を観察した。2枚の0.7mm厚のガラス板を用意し、それぞれのガラス板上にITO膜を形成し、電圧印加電極を作成し、さらにこの上に SiO_2 を蒸着させ絶縁層とした。ガラス板上にシランカップリング剤〔信越化学(株)製KBM-602〕0.2%イソプロピルアルコール溶液を回転数2000r.p.m.のスピンナーで15秒間塗布し、表面処理を施した。この後、120℃にて20分間加熱乾燥処理を施した。

【0199】さらに表面処理を行なったITO膜付きのガラス板上にポリイミド樹脂前駆体〔東レ(株)SP-510〕1.0%ジメチルアセトアミド溶液を回転数3000r.p.m.のスピンナーで15秒間塗布した。成膜後、60分間、300℃加熱縮合焼成処理を施した。この時の塗膜の膜厚は約120Åであった。

【0200】この焼成後の被膜には、アセート植毛布によるラビング処理がなされ、その後イソプロピルアルコール液で洗浄し、平均粒径1.5μmのシリカビーズを一方のガラス板上に散布した後、それぞれのラビング処理軸が互いに平行となる様にし、接着シール剤〔リクソンボンド(チッソ(株))〕を用いてガラス板をはり合わせ、60分間、100℃にて加熱乾燥しセルを作成した。

【0201】このセルのセル厚をベレック位相板によって測定したところ約1.5μmであった。このセルに液晶組成物Nを等方性液体状態で注入し、等方相から20℃/hで25℃まで徐冷することにより、強誘電性液晶素子を作成した。

【0202】ここの強誘電性液晶素子を用いて前述した図5に示す駆動波形(1/3バイアス比)で30℃における駆動時のコントラストを測定した結果、17.5で

あった。

【0203】比較例4

実施例13で混合した液晶組成物Mをセル内に注入する以外は全く実施例13と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、同様の駆動波形を用い30℃における駆動時のコントラストを測定した。その結果、コントラストは6.7であった。

【0204】実施例14

実施例13で使用した例示化合物の代わりに以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Oを作成した。

【0205】

【化41】

例示化合物 No.	重量部
28	1
80	1
115	1
M	97

【0206】この液晶組成物を用いた以外は全く実施例13と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例13と同様の駆動波形を用いて30℃における駆動時のコントラストを測定した。その結果、コントラストは16.2であった。

【0207】実施例15

実施例14で使用した例示化合物の代わりに以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Pを作成した。

【0208】

【化42】

例示化合物 No.	重量部
48	1
89	1
101	1
M	97

【0209】この液晶組成物を用いた以外は全く実施例13と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例13と同様の駆動波形を用いて30℃における駆動時のコントラストを測定した。その結果、コントラストは19.3であった。

【0210】実施例16

実施例15で使用した例示化合物の代わりに以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組成物Qを作成した。

【0211】

【化43】

例示化合物 No.	重量部
15	1
73	1
118	1
M	97

【0212】この液晶組成物を用いた以外は全く実施例13と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例13と同様の駆動波形を用いて30℃における駆動時のコントラストを測定した。その結果、コントラストは21.1であった。

【0213】実施例13～16より明らかな様に、本発明による液晶組成物N、O、PおよびQを含有する強誘電性液晶素子は、駆動時におけるコントラストが高くなっている。

【0214】実施例17

実施例15で使用したポリイミド樹脂前駆体1.0%ジメチルアセトアミド溶液に代えて、ポリビニルアルコール樹脂〔クラレ(株)製PUA-117〕2%水溶液を用いた他は全く実施例15と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例13と同様の方法で30℃における駆動時のコントラストを測定した結果、コントラストは18.3であった。

【0215】実施例18

実施例15で使用したSiO₂を用いずに、ポリイミド樹脂だけで配向制御層を作成した以外は全く実施例15と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例13と同様の方法で30℃における駆動時のコントラストを測定した結果、コントラストは20.5であった。

【0216】実施例19

実施例15で使用したポリイミド樹脂前駆体1.0%ジメチルアセトアミド溶液に代えて、ポリアミド酸(日立化成(株)製、LQ1802)1%NMP溶液を用い、270℃で1時間焼成した以外は全く実施例15と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例13と同様の方法で30℃における駆動時のコントラストを測定した。その結果コントラストは23.2であった。

【0217】実施例17、18および19より明らかな様に、素子構成を変えた場合でも本発明に従う強誘電性液晶組成物を含有する素子は、実施例15と同様に高いコントラストが得られている。また、駆動波形を変えた場合においても詳細に検討した結果、同様に本発明の強誘電性液晶組成物を含有する液晶素子の方がより高いコントラストが得られることが判明した。

【0218】

【発明の効果】本発明の光学活性化合物を含有する液晶組成物は、液晶組成物が示す強誘電性を利用して動作させることができる。このようにして利用されうる本発明の強誘電性液晶素子は、スイッチング特性が良好で、高

速応答性、光学応答速度の温度依存性の軽減、高コントラスト等の優れた特性を有する液晶素子とすることができ

【0219】なお、本発明の液晶素子を表示素子として光源、駆動回路等と組み合わせた表示装置は良好な装置となる。

【図面の簡単な説明】

【図1】カイラルスメクチック相を示す液晶を用いた液晶素子の一例の断面概略図である。

【図2】液晶のもつ強誘電性を利用した液晶素子の動作説明のために素子セルの一例を模式的に表わす斜視図である。

【図3】液晶のもつ強誘電性を利用した液晶素子の動作説明のために素子セルの一例を模式的に表わす斜視図である。

【図4】チルト角(θ)を示す説明図である。

【図5】本発明で用いる液晶素子の駆動法の波形図である。

【図6】図5(B)に示す時系列駆動波形で実際の駆動を行ったときの表示パターンの模式図である。

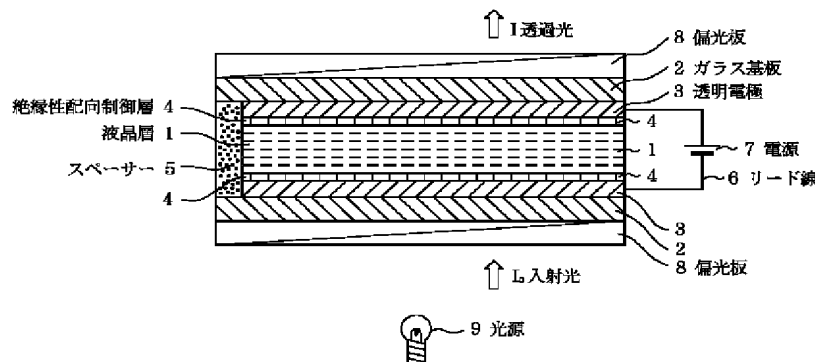
【図7】強誘電性を利用した液晶素子を有する液晶表示装置とグラフィックスコントローラを示すブロック構成図である。

【図8】液晶表示装置とグラフィックスコントローラとの間の画像情報通信タイミングチャート図である。

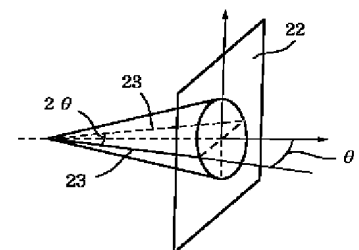
【符号の説明】

- | | | | |
|---|--------------------|-------|-----------------------|
| 1 | カイラルスメクチック相を有する液晶層 | 7 | 電源 |
| 2 | ガラス基板 | 8 | 偏光板 |
| 3 | 透明電極 | 9 | 光源 |
| 4 | 絶縁性配向制御層 | I_0 | 入射光 |
| 5 | スペーサー | I | 透過光 |
| 6 | リード線 | 21a | 基板 |
| | | 21b | 基板 |
| | | 22 | カイラルスメクチック相を有する液晶層 |
| | | 23 | 液晶分子 |
| | | 24 | 双極子モーメント($P \perp$) |
| | | 31a | 電圧印加手段 |
| | | 31b | 電圧印加手段 |
| | | 33a | 第1の安定状態 |
| | | 33b | 第2の安定状態 |
| | | 34a | 上向き双極子モーメント |
| | | 34b | 下向き双極子モーメント |
| | | Ea | 上向きの電界 |
| | | Eb | 下向きの電界 |
| | | 101 | 強誘電性液晶表示装置 |
| | | 102 | グラフィックスコントローラ |
| | | 103 | 表示パネル |
| | | 104 | 走査線駆動回路 |
| | | 105 | 情報線駆動回路 |
| | | 106 | デコーダ |
| | | 107 | 走査信号発生回路 |
| | | 108 | シフトレジスタ |
| | | 109 | ラインメモリ |
| | | 110 | 情報信号発生回路 |
| | | 111 | 駆動制御回路 |
| | | 112 | GPU |
| | | 113 | ホストCPU |
| | | 114 | VRAM |

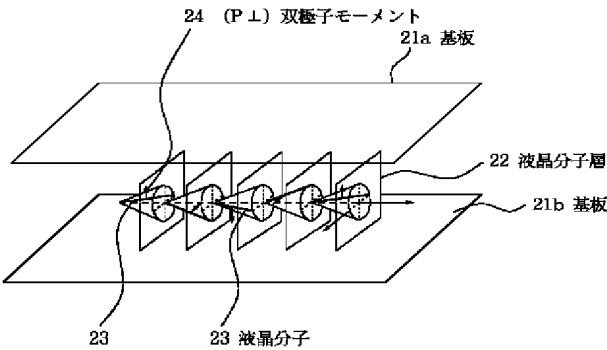
【図1】



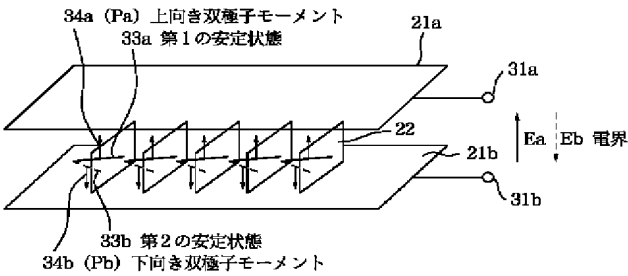
【図4】



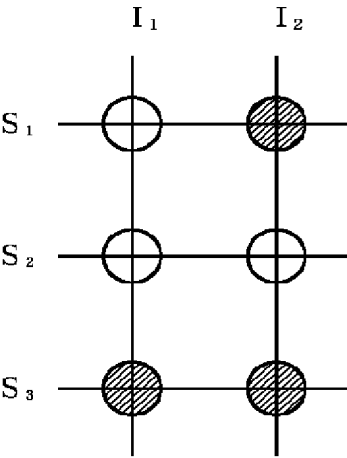
【図2】



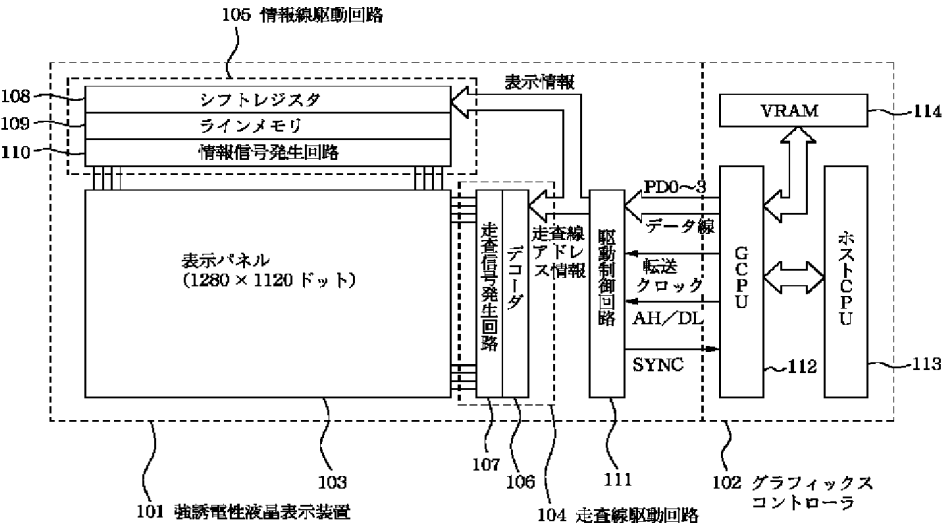
【図3】

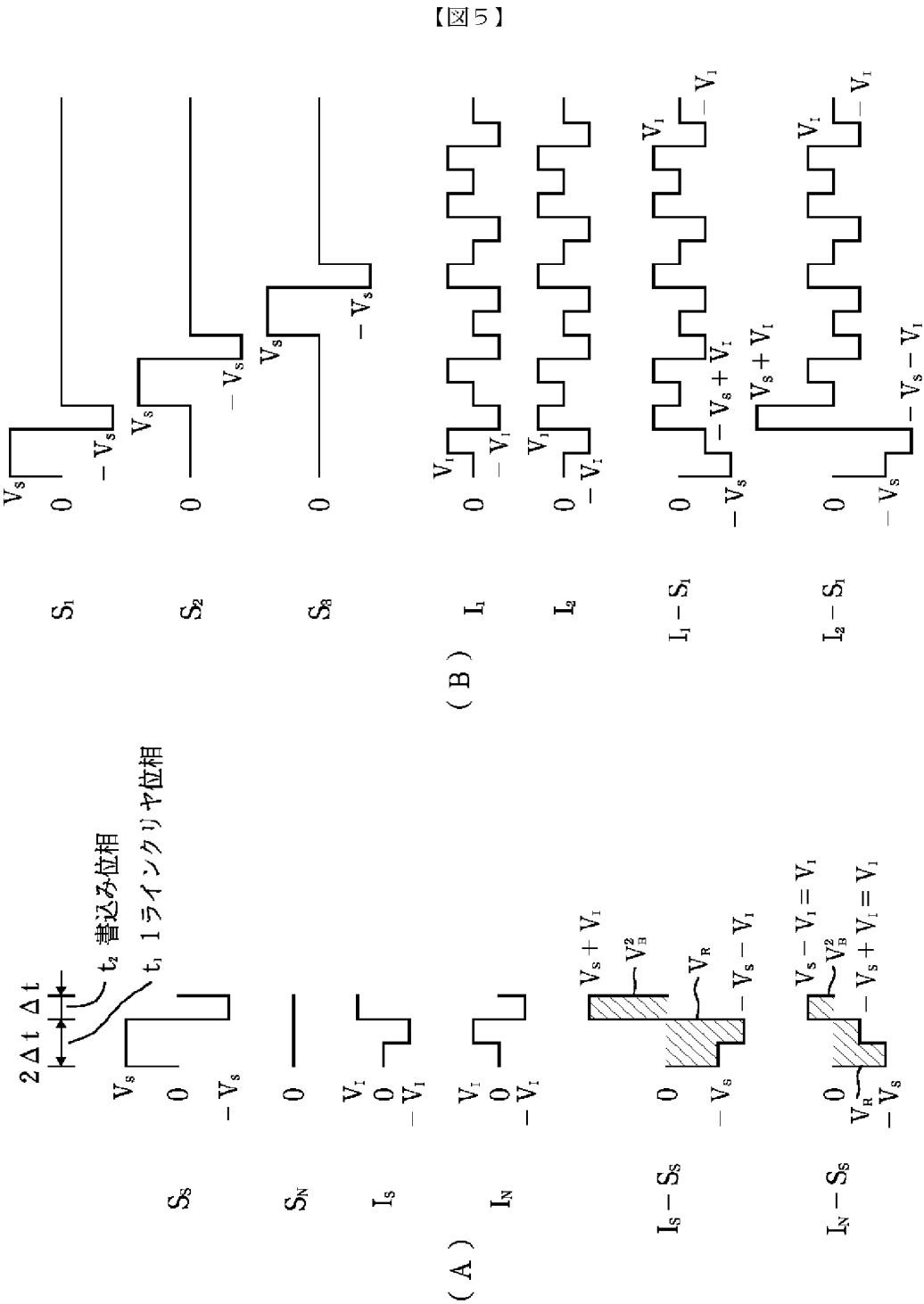


【図6】

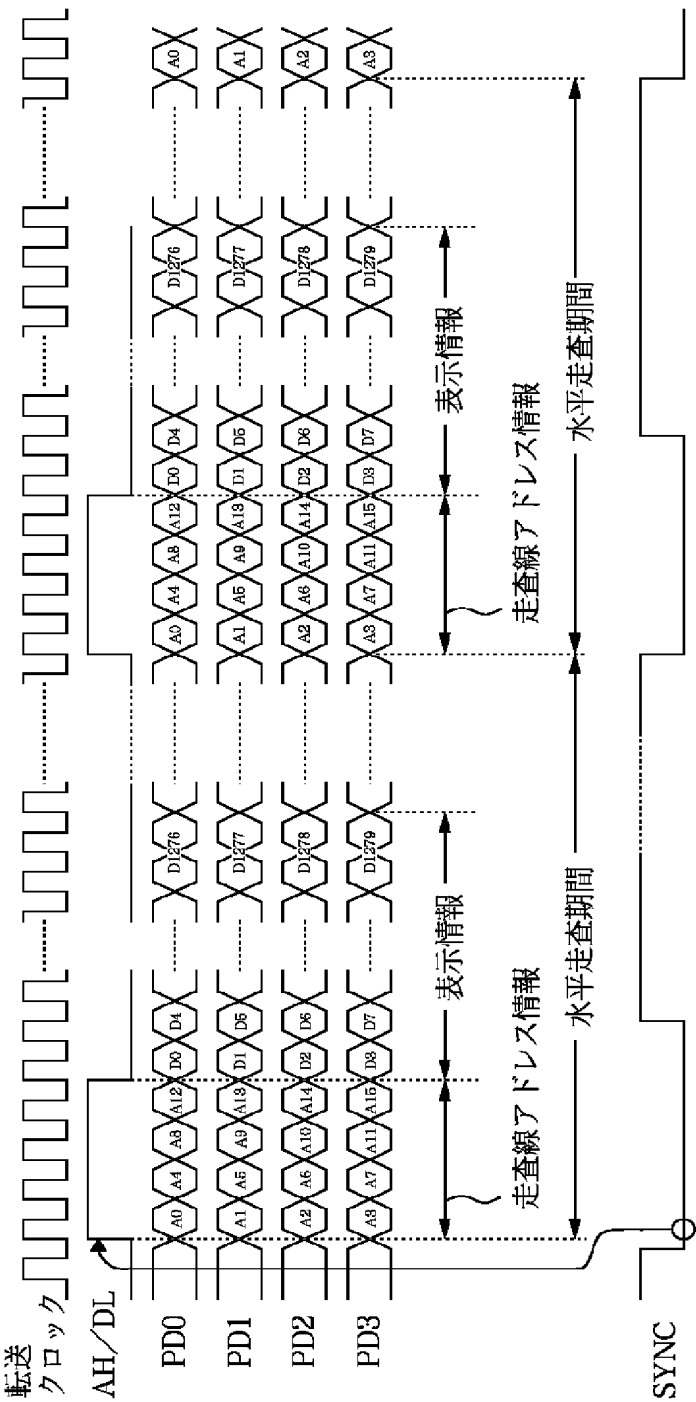


【図7】





【図8】



フロントページの続き

(51)Int.Cl.⁶
C 0 7 D 413/04

識別記号 片内整理番号
2 1 5
2 3 9

F I

技術表示箇所

241
333
417/04 263
G O 2 F 1/13 500
1/141

(72)発明者 小坂 容子
東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ
ノン株式会社内

(72)発明者 中村 真一
東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ
ノン株式会社内